

CHIMIQUE

PUBLIÉE SOUS LA DIRECTION DE

M. FREMY

Membre de l'Institut, professeur à l'École polytechnique, directeur du Muséum
Membre du Conseil supérieur de l'instruction publique,

PAR UNE RÉUNION

D'ANCIENS ÉLÈVES DE L'ÉCOLE POLYTECHNIQUE, DE PROFESSEURS ET D'INDUSTRIELS

ET NOTAMMENT DE

MM. ARSON et AUDOUIN, ing. en chef des travaux chim. à la Compagnie parisienne du gaz
H. BECQUEREL, memb. de l'Institut, répét. à l'École polytechnique; BERTHELOT, sénateur, memb. de l'Institut
BOULHET, ing. dir. de la maison Christofle; L. BOURGEOIS, répétiteur à l'École polytechnique
BRESSON, ancien directeur des mines et usines de la Société autrichienne des chemins de fer de l'État
BOURGOIN, professeur à l'École de pharmacie; BOUTAN, ingénieur des mines
CAMUS, directeur de la Compagnie du gaz; AD. CARNOT, directeur des études de l'École des mines
CHARPENTIER (Paul), ingénieur-chimiste expert, essayeur à la Monnaie
CHASTAING, pharm. en chef de la Pitié; CLÈVE, prof. à l'Université d'Upsal; CUMENGE, ing. en chef des mines
CURIE (J.), maître de conférences à la Faculté des sciences de Montpellier; DEBRAY, membre de l'Institut
DEHERBAIN, membre de l'Institut, professeur au Muséum
DITTE, prof. à la Faculté des sciences de Paris; DUBREUIL, président de la chambre de commerce à Limoges
DUCLAUX, prof. à l'Inst. agronom.; DUQUESNAY, ing. des manuf. de l'État; DE FORCEAND, docteur ès sciences
FUCHS, ing. en chef des mines; GAERNIER, professeur à la Faculté de médecine de Nancy
GAUDIN, ancien élève de l'École polytechnique, professeur de chimie; GIRARD, directeur du laboratoire municipal
L. GODEFROY, prof. à l'École libre des Hautes-Études; L. GRUNER, inspecteur général des mines
Ch.-Er. GUIGNET, ancien élève et répétiteur à l'École polytechnique, professeur de chimie
GUNTZ, maître de confier, à la Fac. des sciences de Nancy; HENRIYEAUX, dir. de la manuf. des glaces de Saint-Gobain
JOANNIS, maître de confier, à la Fac. des sciences de Bordeaux; JOLY, prof. adjoint à la Fac. des sciences
JUNGFLEISCH, prof. à l'École de pharmacie; KOLB, administr. de la Société des manuf. des produits chim. du Nord
LAMBLING, professeur à la Faculté de médecine de Lille
LEIDIE, pharm. en chef de l'hôpital Necker; LEMOINE, ing. en chef des ponts et ch., exam. à l'École polytechnique
LODIN, ing. en chef des mines; MALLARD, prof. à l'École des mines, membre de l'Institut
MARGOTTET, prof. à la Fac. des sciences de Dijon; MARGUERITE, prés. du conseil d'ad. de la Comp. paris. du gaz
MEUNIER (STANISLAS), prof. au Muséum; MOISSAN, prof. à l'École de pharm., membre de l'Institut
MOUTIER, examinateur de sortie à l'École polytechnique
MUNTZ, prof. direct. des laboratoires à l'Institut agronomique; NIVOIT, prof. à l'École des ponts et chaussées
OGIER, dir. du laborat. de toxicologie à la préfet. de police; TABST, chimiste principal au laborat. municipal
PAEMENTIER, prof. à la Fac. des sciences de Montpellier; PÉCHINEY, dir. des usines de produits chim. du Midi
POMMIER, industriel; PORTES, pharm. en chef de l'hôpital de Louvain; PRUNIER, prof. à l'École de pharmacie
RIBAN, directeur du laboratoire de la Sorbonne; ROSWAG, ingénieur civil des mines
ROUSSEAU, a.-dir. du laboratoire de chimie de la Sorbonne; SABATIER, prof. à la Fac. des sciences de Toulouse
SARRAU, prof. à l'École polytechnique, membre de l'Institut; SCHLAGDENHAUFFEN, dir. de l'École de pharm. de Nancy
SCHLESING, prof. au Conservatoire des arts et métiers; SOREL, anc. ing. des manuf. de l'État
TERREIL, aide-naturaliste au Muséum; TERQUER, professeur à la Faculté de Lille
URBAIN, répétiteur à l'École centrale des arts et manufactures; VIEILLE, ing. des poudres et salpêtres
VILLIERS, agrégé à l'École de pharm.; VINCENT, prof. à l'École centrale; VIOLE, prof. à la Fac. des sciences de Lyon
VILLON, ingénieur chimist. WICKERSHEIMER, ingénieur en chef des mines, etc.

TABLE ALPHABÉTIQUE DES MATIÈRES

PAR M. CHASTAING

Pharmacien en chef de l'hôpital de la Pitié.

PARIS

V^{ME} CH. DUNOD, ÉDITEURLIBRAIRE DES CORPS NATIONAUX DES PONTS ET CHAUSSEES, DES MINES
ET DES TÉLÉGRAPHES

49, quai des Grands-Augustins, 49

1899

Droits de traduction et de reproduction réservés

INTRODUCTION

L'*Encyclopédie chimique* était difficilement utilisable sans une table alphabétique des matières; en comblant aujourd'hui cette lacune, nous espérons qu'elle deviendra précieuse et pratique, aussi facile à consulter qu'un dictionnaire.

Une table comprenant toutes les indications théoriques, pratiques et industrielles contenues dans l'*Encyclopédie chimique*, classées chacune dans leur ordre respectif et rappelant à chaque renvoi le titre complet de chacun des ouvrages, aurait été trop volumineuse, et nous avons dû, tout en cherchant à ne pas nuire à la facilité des recherches, éviter les doubles appellations; remplacer le titre des ouvrages par un simple numéro et établir notre table sur deux colonnes.

Nous donnons plus loin les indications nécessaires sur l'emploi des caractères d'imprimerie, sur la marche à suivre pour trouver le composé chimique qui ne serait pas indiqué à son ordre alphabétique, et, enfin, le tableau qui nous a permis de transformer en un numéro le titre de chacun des 91 volumes de la collection.

Emploi des caractères d'imprimerie. — Les composés chimiques, les sels, les corps simples, et tout ce qui présente une certaine importance, sont imprimés en *Égyptiennes*. Tout ce qui s'y rattache en caractères ordinaires.

Pour les subdivisions entre la chimie pure, la chimie théorique et la chimie industrielle, nous avons employé les *italiques égyptiennes*.

En général, les *PETITES CAPITALES* servent pour subdiviser une question en groupes particuliers.

Des blancs entre certaines lignes ont été placés, afin que le lecteur puisse trouver plus rapidement le mot cherché; ces interlignes correspondent aux corps principaux et à certaines subdivisions.

Les tirets — ont été usités pour éviter la répétition des mots et, par suite, la longueur des phrases.

Les chiffres gras indiquent le numéro des volumes; les chiffres ordinaires, le numéro des pages.

Marche à suivre pour trouver un composé chimique non inscrit à son ordre alphabétique. — Lorsqu'il s'agit par exemple d'un chlorure, d'un iodure, consulter la table au nom du métal; pour le sel d'une base organique artificielle ou naturelle, se reporter à la base. D'ailleurs, la table du volume auquel nous renvoyons sera elle-même d'un secours précieux au lecteur. Pour les volumes de l'*Encyclopédie* qui n'ont pas de table particulière, la consultation des pages voisines de celle du renvoi suffira presque toujours.

TABLEAU

donnant le titre complet des volumes et, en regard, le numéro affecté à chacun d'eux pour la table de l'Encyclopédie chimique.

NUMÉROS
des
VOLUMES

TITRE DES VOLUMES

1.	Tome I.	Introduction.	1 ^{er} fascicule.	
2.	— I.	—	2 ^e —	
3.	— I.	—	Atlas. (2 vol.)	
4.	— II.	Métalloïdes.	1 ^{re} section.	
5.	— II.	—	2 ^e —	1 ^{er} fascicule.
5 ^a .	— II.	—	2 ^e —	2 ^e —
6.	— II.	—	3 ^e —	
7.	— II.	—	complément,	1 ^{re} partie, Charbon de bois.
8.	— II.	—	—	2 ^e — Diamant.
9.	— II.	—	appendice,	1 ^{er} cahier, Synthèse minérale.
10.	— II.	—	—	2 ^e — Météorites.
11.	— III.	Métaux.	1 ^{er} cahier.	Généralités.
12.	— III.	—	2 ^e —	Potassium.
13.	— III.	—	2 ^e —	Sodium.
13 ^a .	— III.	—	2 ^e —	Rubidium et Césium.
14.	— III.	—	3 ^e —	Lithium.
15.	— III.	—	4 ^e —	Calcium.
16.	— III.	—	5 ^e —	Glucinium.
17.	— III.	—	6 ^e —	Zinc.
18.	— III.	—	7 ^e —	Niobium.
19.	— III.	—	8 ^e —	Molybdène.
20.	— III.	—	9 ^e —	Fer.
21.	— III.	—	10 ^e —	Manganèse.
22.	— III.	—	11 ^e —	Uranium.
23.	— III.	—	12 ^e —	Cobalt.
24.	— III.	—	13 ^e —	1 ^{re} partie Bismuth.
25.	— III.	—	13 ^e —	2 ^e — Plomb.
26.	— III.	—	14 ^e —	Cuivre.
27.	— III.	—	15 ^e —	1 ^{re} partie Argent (étude théorique).
28.	— III.	—	15 ^e —	2 ^e — Argent (applications).
29.	— III.	—	16 ^e —	Or.
30.	I. III.	—	17 ^e —	Platine (à paraître).
31.	— IV.	Analyse inorganique.		
32.	— IV.	Tableaux analytiques.		
33.	— IV.	Analyse des gaz.		
34.	— IV.	— industrielle et agricole.		
35.	— IV.	— microchimique.		
36.	— V.	Produits chimiques.		Acide sulfurique.
37.	— V.	—		Généralités, Chlorure de chaux, etc.
38.	— V.	Industries chimiques.		Mortiers, ciments.
39.	— V.	—		Eclairage électrique.
40.	— V.	—		Verre et Cristal, 1 ^{re} édition, texte.
41.	— V.	—		— atlas.
42.	— V.	—		Porcelaine.
43.	— V.	—		Photographie.
44.	— V.	—		Gaz (à paraître).
45.	— V.	Métallurgie		Généralités et Cuivre.
46.	— V.	—		Aluminium.
47.	— V.	—		Fer et fonte.
48.	— V.	—		Aciers.
49.	— V.	—		Etain, Zinc, Plomb (à paraître).
50.	— V.	—		Argent.

— 51 .	Tome V.	Métallurgie.			Désargentation.
— 52 .	— V.	—			Or 1 ^{re} section.
— 53 .	— V.	—			Or 2 ^e —
— 54 .	— V.	—			Nickel et Cobalt.
— 55 .	— VI.	Chimie organique, 1 ^{er} fascicule			Généralités, Carbures.
— 56 .	— VI.	—	2 ^e —		Alcools et Phénols.
— 57 .	— VII.	—	3 ^e —	1 ^{re} sect.	Aldéhydes.
— 58 .	— VII.	—	3 ^e —	2 ^e —	Campêches, etc.
— 59 .	— VII.	—	4 ^e —	3 ^e —	Ethers.
— 60 .	— VII.	—	5 ^e —	1 ^{re} —	Acides gras.
— 61 .	— VII.	—	5 ^e —	2 ^e —	Acides à fonction simple.
— 62 .	— VII.	—	5 ^e —	3 ^e —	1 ^{re} partie, Acides à fonction complexe.
— 63 .	— VII.	—	5 ^e —	3 ^e —	2 ^e partie, Acides à fonction complexe.
— 64 .	— VIII.	—	6 ^e —	1 ^{re} —	1 ^{re} partie, Alcalis (série grasse).
— 65 .	— VIII.	—	6 ^e —	1 ^{re} —	2 ^e partie, Alcalis (série aromatique).
— 66 .	— VIII.	—	6 ^e —	2 ^e —	Alcaloïdes.
— 67 .	— VIII.	—	7 ^e —	1 ^{re} part.	Amides (série grasse).
— 68 .	— VIII.	—	7 ^e —	2 ^e —	Amides (série aromatique).
— 69 .	— VIII.	—	8 ^e —		Radicaux-organo-métalliques.
— 70 .	— VIII.	—			Isomérie de position.
— 71 .	— IX.	Microbiologie.			
— 72 .	— IX.	Structure de la plante.			
— 73 .	— IX.	Analyse chimique des liquides et des tissus de l'organisme.			
74 et 75	— IX.	Chimie des liquides et des tissus de l'organisme, 1 ^{re} et 2 ^e parties, <i>Aliments, Digestion, Tissus et Organes, Liquides et produits d'Excrétion</i> (voir la table complète de ces 2 parties, brochées en 3 vol., insérée à la fin du dernier volume).			
— 76 .	— IX.	Chimie des liquides et des tissus de l'organisme, 3 ^e partie, <i>Sang et Respiration, Echanges nutritifs</i> (voir la table complète de cette 3 ^e partie, brochée en 2 vol., à la fin du dernier volume).			
77 et 78		Numéros nuls.			
— 79 .	— X.	Chimie agricole.			
— 80 .	— X.	Analyse des végétaux.			
— 81 .	— X.	Industrie des sels ammoniacaux.			
— 82 .	— X.	Nutrition de la plante.			
— 83 .	— X.	Papier.			
— 84 .	— X.	Sucre.			
— 85 .	— X.	Gélatines et Colles.			
— 86 .	— X.	Le bois.			
— 87 .	— X.	Substances textiles.			
— 88 .	— X.	Matières colorantes, 1 ^{er} fascicule.			
— 89 .	— X.	—	2 ^e cahier.		
— 90 .	— X.	Conservation des matières alimentaires.			
— 91 .	— X.	Analyse			
— 92 .	— X.	Teinture et apprêts des tissus de coton.			
— 93 .	— X.	Fabrication des couleurs.			

Collage de numéros sur le dos des volumes. — Pour plus de facilités, nous joignons à ce livre une série de chiffres imprimés sur papier gommé qu'il suffira de coller sur le dos des volumes d'après les indications du tableau ci-contre. De cette façon, le lecteur n'aura pas à consulter

chaque fois la liste des numéros indiqués sur le tableau pour retrouver le titre du volume cherché,

Pour trouver, par exemple, le mot *Acétonitrile*, indiqué à la table, page 3, sous cette forme : **Acétonitrile...67...241**, il suffit de consulter le tableau ci-contre qui indique au n° 67 : Tome VIII, **Chimie organique**, 7° fascicule, *Amides* (série grasse). Si on a pris soin de coller le numéro 67 sur le dos de ce volume, le livre est trouvé immédiatement sans avoir besoin de consulter le tableau.

Dans le cas où plusieurs volumes seraient reliés en un seul, il suffirait de coller sur le dos les numéros correspondants en disposant ces numéros suivant l'ordre adopté par le relieur.

TABLE

DE

L'ENCYCLOPÉDIE CHIMIQUE

A



Abiétine	56	366	Acétates [pentacide] d'ammonia-		
Acamaïte	10	357	que	60	167
Acénaphène	55	532	— d'angéyle	61	548
— dibromé	55	536	— antimonique	60	207
Acénaphthylène	55	563	— [neutre] de baryte	60	177
— dibromé	55	565	— de benzoyle	61	656
— monobromé	55	564	— de bismuth	24	91
Acétals	57	122	— de bismuth	60	207
— oxygénés	57	132	— de brome	60	147
— glycolique	58	756	— céreux	16	96
Acétamide	67	217	— céreux	60	205
— combiné aux aldéhydes	67	239	— céreux basique	60	205
— Dérivés alcooliques de l' —	67	225	— cérrique	60	206
Acétamides bromés	67	235	— de chaux et chlorure de cal-		
— chlorés	67	231	cium	60	181
— chlorobromés	67	236	— de chlore	60	146
— iodés	67	236	— de [protoxyde de] chrome	20	257
— sulfurés	67	237	— de [protoxyde de] chrome	60	194
Acétanilide	68	1189	— de [sesquioxyde de] chrome	20	274
— Action du perchlorure de phos-			— [neutre] de [sesquioxyde de]		
phore sur l' —	68	1193	chrome	60	195
— Combinaisons métalliques de l' —	68	1192	— [neutre] de cuivre	60	217
— Dérivés alcooliques de l' —	68	1207	— de cuivre et ammoniacque	60	223
— Dérivés bromés de l' —	68	1206	— de cuivre et arsénite de cuivre	60	223
Acétaniside	68	1165	— de cuivre et de chaux	60	222
Acétates			— de cuivre et chlorure mercu-		
— Bibliographie des —	60	227	rique	60	222
— d'alumine basiques	60	204	— de cuivre et de potasse	60	222
— d'alumine neutre	60	203	— de cumyle	61	798
— d'ammoniaque	60	174	— de cyanogène	60	148
— d'ammoniaque ammoniacal	60	176	— de cyanogène	67	345
— [biacide] d'ammoniaque	60	175	— de didyme	16	139
			— d'étain [bioxyde]	60	208

Acétates d'étain [protoxyde]	22	154
— d'étain [protoxyde]	60	207
— ferrique neutre	60	185
— [tri] ferrique	60	188
— de gallium	16	214
— de glucinium	16	20
— de glycide	56	271
— d'iode	60	147
— de lanthane	16	119
— de lithine	60	173
— de manganèse	21	163
— de [sesquioxyde de] manganèse	21	171
— mercurieux	60	224
— mercurique	60	224
— mercurique et cyanure de mer- cure	60	226
— mercurique et sulfure de mer- cure	60	225
— métalliques	60	154
— d'octodécyle	60	478
— d'orthoamidophénol	56	525
— de paramidophénol	56	527
— de peroxyde de plomb	60	215
— de plomb	60	208
— de plomb bihasique	60	212
— de plomb sesquibasique	60	211
— de plomb sexbasique	60	214
— de plomb tribasique	60	212
— de plomb combiné à l'acétate de potasse et à l'iodure de plomb	60	216
— de plomb combiné au formiate de plomb	60	216
— de potasse et acide acétique anhydre	60	168
— de potasse	60	165
— [bi]	60	167
— [neutre]	60	165
— [tri]	60	168
— de rubidium	60	174
— de samarium	16	149
— de sesquistanméthyle	22	258
— de silicononyle	69	177
— de soude	60	168
— [bi]	60	171
— [tri]	60	172
— — Combinaisons formées avec le formiate de soude	60	173
— de stannméthyle	22	241
— de stannéthyle	22	238
— de [peroxyde de] thallium	60	177
— de [protoxyde de] thallium	60	176
— de thorium	16	68
— de thorium	60	208
— uraneux	60	198
— uranique	60	198
— d'uranium [protoxyde]	22	12
— doubles d'urane et d'ammonia- que	60	200

Acétates doubles d'urane et d'ar- gent	60	202
— — d'urane et de baryte	60	200
— — d'urane et de cadmium	60	202
— — d'urane et de chaux	60	200
— — d'urane et de cobalt	60	202
— — d'urane et de cuivre	60	202
— — d'urane et de magnésie	60	201
— — d'urane et de manganèse	60	201
— — d'urane et de nickel	60	201
— — d'urane et de plomb	60	202
— — d'urane et de soude	60	200
— — d'urane et de strontiane	60	201
— — d'urane et de zinc	65	201
— d'uranyle	22	33
— vanadique	60	207
— d'yttrium	16	171
— de zinc ammoniacal	60	183
— de zinc basique	60	183
— de zirconium	16	48
Acéteue	55	214
— monochloré	55	218
Acéténylbenzine	61	893
Acétobibromamide	67	225
Acétobromamide	67	223
Acétobromanilide	68	1200
β-Acétobutyrate d'argent	62	1670
γ—	62	1670
γ— de calcium	62	1670
γ— de potassium	62	1670
β-Acétobutyrate de zinc	62	1670
γ—	62	1670
Acétochloramide	67	222
Acétochlorhydrine	56	258
Acétochlorhydrines ferriques	60	192
Acétochlorhydrobromhydrine	56	254
Acétochlorhydrose	56	360
Acétochromate de chrome acide	60	198
Acétocinnamone	57	357
Acétodiazotate ferrique	60	190
Acétodichlorhydrine	56	253
Acétodichloro-dinitranilide	68	1206
Acétodichlorure de chrome	60	196
Acétodinaphtalide	68	1283
Acétodinitranilides	68	1203
Acétodisulfate de chrome	60	197
Acétoglycollate de baryum	62	1615
Acéto-isobutyrate d'argent	62	1671
— de baryum	62	1671
— de calcium	62	1671
— de potassium	62	1671
— de sodium	26	1671
— de zinc	62	1671
Acétolactate de baryum	62	1581
— de zinc	62	1581
Acéto-monobromoplombique [Com- binaison]	60	215

Acétomonochlorhydrine ou combinaison monochloroplombique, et autres combinaisons avec les halogènes	60	214
Acétomonochloroplombique [Combinaison]	60	214
Acétomonoiodoplombique [Combinaison]	60	215
Acétonaphtalide dérivé de l' α -naphtol	68	1270
— — dérivé du β -naphtol	—	1281
Acétone (ordinaire)	58	871
— Action de l'acide cyanhydrique sur l' —	57	293
— Dérivés azotés de l' —	57	274
— Dérivés bromés et chlorobromés	57	263
— Dérivés chlorés	57	256
— Dérivés iodés de l' —	57	269
— Extraction de l'urine	75	858
— Présence dans les urines	73	124
— Production de l' — dans l'urine	75	862
— Produits de condensation de l' — allylé	55	304
— chloroforme	57	293
— di-isopropylique	60	322
— di-octylé	60	474
— di-pyrotartrique	57	419
— méthylpentadécylique	60	455
Acétones	1	259
— et Aldéhydes	57	439
Bibliographie	57	239
Généralités	57	239
Acétonitrilide	68	1202
Acétonitrate de sesquioxyde de chrome	20	274
Acétonitrile	67	241
— combiné avec les acides et les sels	67	248
Acétonitrose	56	361
Acétonylurée	67	689
Acéto-para-tolylnaphtalide	68	1283
Acétophénone	57	341
— Dérivés de l' —	57	342
— — hydroxycarbonate d'argent	62	1879
Acétopipéridine iodobismuthique, ou Essigpiperidine iodobismuthique	24	100
Acétopropionate d'ammonium	62	1658
— — d'argent	60	285
— — d'argent	62	1658
— — de baryum	62	1658
— — de calcium	62	1658
— — de cuivre	62	1658
— — de potassium	62	1658
— — de sodium	62	1658
— — de strontium	62	1658
— — de zinc	62	1658
Acéto-trichloronitrilide	68	1206

Acéto-urée	67	646
Acétoxime	57	293
Acétoximes	62	2149
Acétoxyacétonitrile	67	244
Acétoxybenzoates alcalins	62	1817
— alcalino-terreux	62	1817
Acétoxy-coumarine	63	2336
Acétoxy- γ -valérolactone	62	1660
Acétylacétate d'argent	62	1652
— de baryum	62	1652
— de cuivre	62	1652
Acétylamidodiphényle	68	1286
Acétylamidophénol	68	1164
Acétylanisidine	56	526
p-Acétylbenzoate d'argent	62	2001
o- — de baryum	62	1997
p- — de baryum	62	2001
o- — de plomb	62	1997
p- — de plomb	62	2001
Acétyl-chloronitrilides	68	1204
Acétylcoumarate d'argent	62	2122
Acétyl-cyanacétate de méthyle	67	346
Acétylcyanamides	67	815
Acétyl-cyanamide	67	815
— cymol	56	559
Acétyl-dichloronitrilides	68	1203
Acétyldinitrasinidine	56	583
Acétylendicarbonate d'argent	61	1213
— — de cuivre	61	1213
— — de plomb	61	1213
— — de potassium	61	1213
— — de sodium	61	1213
— — de zinc	61	1213
Acétylène	55	165
— dérivés bromés de l' —	55	177
— dérivés chlorés de l' —	55	174
— dérivés iodés de l' —	55	180
— dérivés métalliques de l' —	55	181
— monochloré	55	175
Acétylène-naphtaline	55	569
— — urée	67	634
Acétylène-diphénylène	55	581
Acétyl-eugénol	56	684
Acétyl-métacoumarate d'argent	62	1987
— p-méthylisatate d'éthyle	62	2002
— méthylpseudo-isatine	62	2001
— p-méthylpseudo-isatine	62	2002
Acétylnaphtylsulfo-urée	68	1375
Acétylnitrochloranisidine	56	529
m-Acétyl-nitro-oxypropylbenzoïque (dérivé)	62	1929
Acétylonaphtaline	55	532
Acétylparamidophénol	56	527
Acétylphényllactate d'argent	62	1884
Acétylphénylnaphtalide	68	1283
Acétylphényloxyphosphate de baryum	62	1945
— — de calcium	62	1945

Acétylphthalide	62	1963
Acétyl-résorcine	56	584
Acétyl-rosaniline	68	1288
Acétyl-thymol	56	557
Acétyl-o-toluyène-diamine	65	1545
Acétylures alcalins	69	408
— de magnésium	69	409
— de potassium	69	409
— de sodium	69	408
Achilléine	66	589
Achmite	20	123
Achroodextrine	56	431

Acides.

Les Acides sont traités, au point de vue général, dans les volumes 1, 2.

Acides oxygénés, 1, 2, 4, IX.

Acides sans oxygène ou hydracides, 4, XII, 11, 60, 61, 62, 63.

Voyez spécialement : Discours préliminaire de M. Frey 1 271
275, 276, 281, 289, 294, 295, 314.

Et les questions se rattachant aux acides telles que :

Action des acides sur les bases . .	11
— — métaux . .	11
— — composés chimiques . .	11
— réciproques et leurs conséquences	11
Lois de Berthollet et statique chimique	11 321
Lois générales de la formation des sels	11
Mécanique chimique (Essai de) . .	2
Principe du travail maximum et conséquences	11 340
Action sur les carbures d'hydrogène	55 109
Action sur le verre	40 26

Analyse qualitative des acides. Essais et réactions identifiant les différents acides. Recherche et séparation : Voyez à chaque Acide.

— — Tableaux d'analyse 32

Recherches spéciales et séparation des acides dans les liquides de l'organisme, 73, 74, 75, 76.

Recherches spéciales et séparation des acides dans les végétaux . . 80 57

Bibliographie des acides. Voyez 4, 5, 6 et les indications données à Acides organiques.

Dosage des acides : Voyez à chaque Acide.

Dosage des acides dans les liquides de l'organisme, 73, 74, 75, 76.

Dosage des acides dans les végétaux . 80 211
— — — — — 80 218

Formation et Origine des acides (Généralités sur les) dérivant des métalloïdes ou dérivant des métaux. Voyez Généralités, Acides minéraux et à chaque Acide.

Formation et Origine des acides (Généralités sur les) dérivant du carbone. Voyez Acides organiques.

Acides organiques	60 61 62 63
— — à fonction complexe	62 63
— — à fonction simple	61
— — gras	60
— alcools bibasiques	60 26
— — monobasiques	60 24
— — tribasiques	60 27
— aldéhydes	60 29
— amidés et amides acides	67 37
— — — — —	67 104
— éthers	60 29
— phénols	60 27

Acide Abiétique	63 2698
— aboléique	60 415
— acétaldéhydénacétique	62 1721
— acétique. Actions réductrices. Actions diverses	60 132
— — Bibliographie	60 135
— — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain	22 177
— — Historique. État naturel. Formation	60 102
— — Préparation. Préparation industrielle	60 111
— — Propriétés. Tables indiquant la quantité contenue dans un mélange dilué	60 118
Dérivés substitués. Bibliographie des —	60 269
— Dérivés substitués de l' —	60 284
— Dérivés substitués de l' —	60 269
— Emploi dans la métallurgie, de l'argent, de l' —	50 165
Acides acétiques bromés	60 269
— — chlorés	60 269
— — iodés	60 269
— acétisoamylidénacétique	62 1733
— m-acéto - amidocuménylacrylique	61 882
— acéto - angélique anhydre	61 548
— acétobenzoiqne anhydre	61 656
— acétobromo vanillique	63 2251
— acéto - butyridénacétique	62 1732
— γ-acétobutyrique	62 1669
— γ-acétobutyrique	62 1670
— acétocuminique anhydre	61 798
— acétoférulique	63 2329
— acétofurfurolacétique	63 2342
— acétoglycollique	62 1514
— β-acéto - isobutyrique	62 1671

Acides acétométhyltriméthylène-carbonique	62	1729
— acétone-diacétique	63	2498
— acétone-dicarbonique	63	2493
— acétonique	61	1398
— acétonique	62	1558
— acétonitroiso vanillique	63	2253
— acétonitrolapachique	62	2095
— acétonyluramique	67	694
— acétophénonacétylacétique	63	2377
— acétophénone-carbonique	62	1996
— acétophénone-carbonique	62	2000
— acétophénone - hydroxycarbo-nique	62	1879
— acétopropionique	62	1655
— acétotétraméthylène-carbonique	62	1728
— acétotricarballylique	63	2924
— acétotrichlorovalérolactique	62	1569
— acétoxyglycollique	63	2450
— acétoxypropionique	62	1530
— acétylacétique	62	1651
— acétylacétique	75	856
— Son extraction de l'urine	75	857
— acétylacrylique	62	1715
— acétylalcornique	62	1923
— α -acétylcinnamique	62	2058
— acétyl- <i>o</i> -coumarique	62	1972
— acétylcoumarique	62	2122
— acétyldihenzylglycollique	62	2098
— acétyl-dicéto-hexaméthylène-di-carbonique	63	2933
— acétyl-di- <i>p</i> -oxybenzoïque- <i>p</i> -oxybenzoïque	62	1830
— acétylendicarbonique	61	1212
— acétylène-carbonique	61	600
— acétylformique	62	1629
— acétylglutarique	63	2504
— acétyl- α -homo vanillique	63	2261
— α -acétylisovalérianique	62	1676
— acétyllapachique	62	2094
— acétyl-lévulique	62	1660
— acétylmalique-anhydride	63	2440
— acétylmalonique	63	2493
— acétyl-méthylisatique	62	2002
— acétyl-méthylphénylfurfurane-carbonique	62	2080
— acétyloxamique	67	392
— acétyl- <i>p</i> -oxybenzoyl-oxybenzoïque	62	1830
— acétyloxynaphtoïque	62	2072
— acétylpersulfocyanique	67	574
— acétylphényllactique	62	1883
— acétylpipitzaholique	62	2045
— acétylpodocarpique	62	2065
— α -acétylpropionique	62	1655
— β -acétylpropionique	62	1655
— β -acétylpropionique . Dérivés chlorés et bromés	62	1660

Acides acétylpyroméconique	62	1756
— acétylsantonique	63	2364
— acétylsuccinique	63	2496
— acétyltrichloracétylacrylique	62	1717
— acétyltrichlorolactique	62	1535
— acétyltrichlorophénomalique	62	1717
— acétyltriméthylène-carbonique	62	1721
— acétylvanillique	63	2250
— aconique	61	1214
— aconitique	61	1391
— aconitoanilique	68	1257
— acrylique	56	141
— acrylique	61	506
— acrylique. Bibliographie	61	522
— — Produits de substitution	61	510
— acryl-lactique	62	1627
— adipique	56	740
— adipique	61	1078
— — Bibliographie	61	1083
— — Dérivés bromés	61	1081
— adipomalique	63	2468
— adipotartrique	63	2764
— d'Ador et Meyer	61	1310
— agaricique	60	455
— agaricique	63	2485
— alantique	62	1953
— alhumine	68	1560
— — — — —	68	1570
— aldéhydo-oxybenzoïques	63	2320
— (a) <i>o</i> -aldéhydo- <i>m</i> -oxybenzoïque	63	2324
— <i>m</i> -aldéhydo- <i>p</i> -oxybenzoïque	63	2324
— <i>p</i> -aldéhydo- <i>m</i> -oxybenzoïque	63	2323
— aldéhydo (A)-oxyisophtalique	63	2813
— aldéhydo (V)-oxyisophtalique	63	2818
— aldéhydo-protocatéchique	63	2402
— (a) <i>m</i> -aldéhydo-salicylique	63	2322
— (V) <i>m</i> -aldéhydo-salicylique	63	2321
— aldéhydo-vanillique	63	2003
— alizarincarbonique	63	2840
— alizarine-carbonique	56	717
— allanique	67	726
— allantoxanique	67	726
— allomucique	63	2985
— allophanique	67	677
— allophanique. Sels de l' —	67	678
— alloxanique	67	733
— allylacétique	61	552
— allylacétylaoétique	62	1726
— allylbenzoïque	61	800
— allylbenzoylacétique	62	2060
— allyl-disulfocarhamique	67	485
— — Sels de l' —	67	485
— allyldithiocarbonique	59	452
— allylène-carbonique	61	605
— allyléthényltricarbonique	61	1899
— allylmalonique	61	1188
— allyl- <i>p</i> -nitrobenzoylacétique	62	2060
— α -allyl- β -oxybutyrique	62	1678

Acides allylphénylformique	61	871	Acides amylcarbonique normal	60	389
— allylsuccinique	61	1194	— amyldécylénique	61	575
— allylsulfureux isomérique	59	451	— amylglycolique	62	1514
— allylsulfurique	56	141	— amylhéxylacrylique	61	581
— alorcinique	62	1922	— amylméthylprotocatéchiques	63	2249
— amalique	66	632	— amylmucique	56	741
— amarique	63	2866	— anacardique	62	2068
— aménylamylacétique	61	581	— anamartique	60	464
— aménylvalérianique	61	576	— anchoïque	61	1117
— améthénique	60	426	— angé lactique	62	1664
— amidés	75	823	— angélique	61	543
— — secondaires et tertiaires	67	37	— angélique et ses isomères. Biblio-		
— — et amides acides	67	104	graphie	61	555
Acides amidoacétique	67	909	— angélique de Dinner et Klein	61	553
— amidoarachique	60	479	— — anhydre	61	547
— amidobarbiturique	67	672	— — dichloré	61	553
— <i>m</i> -amidobenzoïque	61	1253	— angélobenzoïque anhydre	61	548
— <i>o</i> -amidobenzoïque	68	1317	— angélolactique chloré	61	553
— <i>p</i> -amidobenzoïque	61	693	— Anhydres. Voyez au nom de l'acide et		
— Dérivé de l'acide β -amido- <i>m</i> -bro-			voyez également aux anhydrides		
mobenzoïque	61	684	— anhydrocamphoronique	61	1388
— <i>o</i> -amidocinnaménylacrylique	61	899	— anhydrodiao-hémipinique	68	1438
— amido- <i>o</i> -cinnamique	61	853	— anhydrotriéthylsulfamique	67	894
— amidocitramalique	63	2492	— anilglyoxylique	68	1266
— <i>m</i> -amidocuménylacrylique	61	882	— anilide-malonique	61	1014
— <i>o</i> -amidocuménylacrylique	61	881	— anilido-nitro-opianique	63	2602
— amidodicyanique	67	829	— anilido-opianique	33	2602
— amido-diméthylmalonique	67	419	— anilido-phtaloylique	33	2380
— amido-éthane sulfonique	67	894	— anilidopipitzaholique	62	2045
— amido-éthylène sulfureux	67	894	— aniluvitonique	65	1519
— amidoformique	67	453	— anisilique	63	2661
— amidohippurique	68	969	— anisique	62	1831
— amidohydro-para-coumarique	68	1110	— anisuramique	68	1107
— amido- <i>p</i> -hydroxyphényllacti-			— anisylidibromobutyrique	62	2031
que	68	1110	— anisyl-isocrotonique	62	2030
— amido-isophtalique	61	1269	— d'Anschutz	63	2311
— amidomaléinamique. Dérivés de			— α -anthracène-carbonique	61	957
l' —	67	428	— β —	61	950
— amidomalonique	61	1019	— γ —	61	959
— amidonaphtoïque	61	912	— γ — bromé	61	960
— amidonaphtoldisulfureux	38	620	— γ — chloré	61	961
— amidonaphtolsulfureux	38	607	— — Dérivés sulfonés	61	961
Acide amidonitrophénique	56	531	— anthracène-carboxylique	61	957
— <i>p</i> -amidophényl- α -amidoacry-			— anthracène-dicarboniques	61	1362
lique	61	855	— anthracène-sulfureux	38	644
— amido-phénylgyoxylique	68	1057	— anthracéno-disulfurique	55	601
— <i>o</i> -amido-phénylgyoxylique	62	1960	— anthracéno-disulfurique-di-		
— <i>p</i> -amido-phénylsulfonique	68	1287	bromé	55	602
— amidophénylsulfureux (ou sul-			— anthracéno-disulfurique-di-		
fanilique).	68	1177	chloré	55	601
— amidopropionique	67	858	— anthracéno-sulfurique	55	600
— amidosucciny- <i>p</i> -toluol-sulfoni-			— anthracoumarique	63	2403
que	68	1143	— anthraflavique	56	720
— <i>o</i> -amido- <i>m</i> -toluylcarbonique	62	2001	— anthraflavique	58	713
— amido-uramido benzoïques	68	1342	— anthraflavique	38	655
— amygdalique	56	868	— anthranilique	68	1317
— amygdalique	63	8055	— α -anthranolcarbonique	61	1347
— amylacétique	60	415	— α -anthranolcarbonique	62	2137

Acides anthraquinon-carbonique	61	959
— β -anthraquinon-carbonique	63	2401
— γ -anthraquinon-carbonique	63	2402
— anthraquinon-carboxylique	63	959
— — — — —	63	2401
— anthraquinon-dicarboniques	63	2850
— anthraquinone-sulfureux	88	646
— antimonique, — anhydre	22	340
— antimonique, — hydraté	22	340
— apoglucique	56	410
— apoglucique	56	458
— apoglucique	63	2566
— aposorbique	56	737
— aposorbique	63	2889
— arabinose-carbonique	63	2881
— arabique	56	433
— arabonique	63	2707
— arachique	60	477
— — Bibliographie	60	480
— arsénieux	5	513
— — Analyse de l' —	31	339
— — Caractères analytiques de l' —	5	523
— — Préparation de l' —	5	524
— — Propriétés chimiques de l' —	5	516
— — Propriétés physiologiques de l' —	5	519
— — Propriétés physiques de l' —	5	513
— — Recherche, dans les cas d'empoisonnement, de l' —	5	552
— — Usages de l' —	5	526
— arséniomolybdique	19	41
— arsénique	5	526
— — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain	22	176
— — Préparation de l' —	5	529
— — Propriétés de l' —	5	526
— arsenmonéthylque	69	261
— asaronique	63	2551
— aspartique	64	277
— — Combinaisons de l' — avec les acides	64	280
— — Combinaisons métalliques de l' —	64	281
— atranorique	63	3009
— atroglycérique	63	2300
— atrolactique	62	1891
— atronique	61	861
— atronique	61	963
— atronylène-sulfoné	61	964
— atronylène-sulfonique	61	862
— atropique	61	858
— aurantiamarique	63	2309
— aurique	29	48
— axinique	61	830
— azélaïque normal	61	1117
— azélaïque, ou léparygique	61	1117
— azélique	61	1117
— azoacétylacétyl-benzoïque	68	1436

Acides azoïques	68	1434
— azoléique	60	415
— azomalobenzoïque	68	1436
— azonitrométhanebenzoïque	68	1436
— azo-opianique	68	1127
— azoteux	4	336
— — Analyse de l' —	4	340
— — Préparation de l' —	4	338
— — Propriétés de l' —	4	336
— azotique. Voyez également à acide nitrique.		
— azotique anhydre	31	354
— — — hydraté	4	359
— — Analyse de l' —	31	341
— — Bibliographie de l' —	4	392
— azotique hydraté. Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain	22	175
— — Composition de l' —	4	378
— — Dosage de l' —	4	387
— — Essai de l' —	4	384
— — Etat naturel de l' —	4	370
— — Historique de l' —	4	359
— — Moyens de reconnaître l' —	4	368
— — Nitrification	4	371
— — Préparation de l'acide contenant des vapeurs nitreuses	4	382
— — Préparation dans le laboratoire	4	380
— — Préparations industrielles	4	383
— — Propriétés de l' —	4	360
— — Purification de l' —	4	386
— — Recherche, comme poison, de l' —	31	378
— — Usages de l' — hydraté	4	390
— — Urine contenant de l' —	75	1028
Acide barbatique	63	2919
— barbiturique	67	665
— barbiturique. Sels de l' —	67	667
— de Bartoli et Papisogli	63	3052
— bassique	60	464
— de Bauer	63	2504
— de Bechmann	62	2145
— de Beck et Will	63	2568
— de Beck et Will	63	2620
— de Benedikt et Julius	63	3048
— bénique	60	481
— bénique	61	595
— — Bibliographie	60	483
— — Dérivés bromés	60	482
— bénoléique	60	482
— bénolique	61	629
— benzalacétylacétique	62	2058
— benzalbenzoylacétique	62	2138
— benzaldibenzoylacétique	63	2864
— benzaldiéthylacétylacétique	62	2063
— benzaléthylacétylacétique	62	2063
— benzallévuliniques	62	2060
— benzalmalonique	57	192
— benzalmalonique	61	1322

Acides α -benzalpropionique	61	866	Acides <i>m</i> -benzoylbenzoïque	61	935
— β -benzalpropionique	61	869	— <i>o</i> -benzoylbenzoïque (formation		
— benzhydroidicarbonique	63	2667	de l'—)	61	861
— benzhydroltricarbonique	63	2951	— <i>o</i> -benzoylbenzoïque (formation		
— benzhydriacétocarbonique	63	2622	de l'—)	61	862
— benzhydriyl-isophtalique	63	2666	— <i>p</i> -benzoylbenzoïque	61	940
— benzhydriylpropiocarbonique	63	2631	— γ -benzoylbutyrique	62	2080
— benzhydriylpropionique	62	1930	— benzoyl- <i>o</i> -carbonéthylnitricar-		
— benzhydriyltéréphtalique	63	2667	bonique	63	3030
— benzilique	62	2086	— β -benzoyl- <i>o</i> -carbonique	63	2644
— benzino-bisulfurique	55	379	— benzoylcrotonique	62	2059
— benzinocarbonique	61	640	— benzoylcumidique	63	2678
— benzinosulfurique	55	378	— benzoyldibromopropionique	62	2054
— benzocuminique anhydre	61	798	— benzoyléthylthio-carbamique	68	942
— <i>m</i> -benzodiméthyl- α -difurfurane-			— benzoylformique	62	1957
dicarbonique	63	2830	— benzoylglycolique	63	2340
— <i>m</i> -benzodiméthyl- β -difurfurane-			— β -benzoylhydrocinnamique	62	2124
dicarbonique	63	2830	— β -benzoyl- α -iso-amylisosuccini-		
— benzofurilique	61	1329	que	63	2649
— benzofurilique	63	2383	— benzoylisophtalique	63	2673
— benzoindicarbonique	63	2639	— benzoylisopropyl- <i>o</i> -carbonique	62	2029
— benzoïque anhydre	61	654	— benzoylisosuccinique	63	2646
— benzoïque	61	640	— benzoylmalamique	68	942
— benzoïque	61	899	— benzoylmalonique	63	2642
— benzoïque	75	881	— benzoyl- <i>o</i> -propioncarbonique	63	2644
— benzoïque	61	937	— β -benzoylpropionique	62	2019
— Bibliographie de l'—	61	709	— benzoylpyruvique	63	2373
— Dérivés de substitution	61	617	— benzoylsuccinique	63	2645
— dérivés bromés	61	675	— benzoyltéréphtalique	63	2674
— dérivés bromonitrés	61	702	— benzoyltétraméthylène-carbo-		
— dérivés chlorés	61	662	nique	62	2061
— dérivés chloronitrés	61	698	— benzoyl-uvitiques	63	2678
— dérivés iodés	61	686	— benzoylvanillique	63	2250
— dérivés iodonitrés	61	702	— benzoylxylique	62	2049
— dérivés nitrés	61	698	— benzylacétacétique- <i>o</i> -carbony-		
— produits de substitution	61	659	que	63	2648
— dans les urines	73	128	— benzylacétique	61	745
— benzoléique	61	611	— benzylacétique- <i>o</i> -carbonique	63	2648
— Bibliographie	61	612	— benzylacétone- <i>o</i> -carbonique	62	2032
— benzolpentacarbonique	61	1431	— benzylacéto-succinique	63	2649
— (α) benzoltétracarbonique	61	1422	— benzylacétylacétique	62	2028
— (β) benzoltétracarbonique	61	1423	— benzylaloformiques	62	1854
— (γ) benzoltétracarbonique	61	1420	— benzylaloformiques	62	1857
— benzophénone-dicarbonique	63	2674	— β -benzyl-benzoïque	61	933
— benzophénone- <i>p</i> -dicarbonique	63	2675	— <i>m</i> -benzyl-benzoïque	61	934
— benzotriméthyltrifurfurane-tri-			— <i>o</i> -benzyl-benzoïque	61	938
carbonique	63	3033	— <i>p</i> -benzyl-benzoïque	61	935
— benzoxyl- <i>o</i> -propiocarbonique	63	2644	— benzylbenzoylacétique	62	2129
— β -benzoxylpropio- <i>o</i> -carbonique			— benzyl- <i>o</i> -carbonique	63	2395
anhydre	63	2645	— benzylcinnamique	61	950
— benzoylacétique	61	849	— benzylcrésotique	62	2092
— benzoylacétique	62	2004	— benzylidicarboxylglutaconique	61	1428
— benzoylacéto- <i>o</i> -carbonique	63	2640	— benzylglutaconique	61	1327
— benzoylacétylacétique	63	2376	— benzylidène-diacétylacétique	63	2827
— benzoylacrylique	62	2053	— benzylidenphtalide	62	2116
— benzoylbenzoïque	61	935	— benzylrique	61	932
— α -benzoylbenzoïque	62	2111	— benzyl-isophtalique	61	1346
— β -benzoylbenzoïque	62	2106	— benzyliso-succinique	63	2646

Acides benzylmalon- <i>o</i> -carbonique . . .	61	1408
— benzylmalonique	61	1301
— benzylnaphtalino-sulfurique	55	634
— benzyl-naphtyle-sulfureux	55	634
— benzylnitrobenzoylacétique	62	2129
— benzyloxybenzoïque	62	2000
— α benzyl- β -oxybutyrique	62	1942
— benzylphénylacétique	61	988
— β -benzylphénylacétoximécarbo- nique	62	2118
— benzylpropionique	61	810
— benzylsuccinique	61	1308
— benzylsulfureux isomérique	59	478
— benzyltartrorique	63	2623
— benzyltéréphtalique	61	1347
— berbérique	63	2281
— de Bernthsen et Bender	62	2122
— bétulorétinique	63	2527
— bézoardique	56	774
—	63	3010
— bibromobarbiturique	67	668
— bicarbonés	65	856
— bichlorisamique	68	1045
— biliaires	74	286
— biliaires	75	890
— — contenus dans les urines	73	121
— bilianique	63	3001
— bilique	63	2811
— binitrobenzoïque	61	646
— bismuthique	24	84
— — Sels de l' —	24	85
— de Boeke	63	2924
— bohémique	61	1383
— borique	6	21
— borique	36	446
— — Analyse de l' —	31	338
— — anhydre. Propriétés chi- miques de l' —	6	22
— — Propriétés physiques de l' —	6	21
— — hydraté. Propriétés physiologiques de l' —	6	30
— Recherches. Dosages du bore	6	42
— Hydrates de l' —	6	23
— Combinaisons organiques de l' —	6	39
— Données thermiques concernant l' —	6	26
— Essai de l' —	6	100
— Etat naturel de l' —	6	67
— Historique de l' —	6	71
— Industrie de l' — et du borax	6	67
— Origine des dépôts d' —	6	102
— Préparation et spectre de l' —	6	41
— Propriétés chimiques de l' — hy- draté	6	27
— Propriétés physiques de l' —	6	24
— Recherche; diffusion, dans les eaux salines naturelles, de l' —	6	105

Acide Statistique de l' — (son im- portance commerciale)	6	161
— Usages de l' —	6	46
— de la Toscane —	6	72
— — Fabrication du borax	6	79
— — Raffinage du borax	6	81
— — Sels formés par l'ammoniaque et l' —	14	49
— borotungstique	18	197
— de Bourgoin	61	1215
— brassidique	61	595
— — anhydre	61	596
— brassylique	61	629
— brassylique	61	1126
— de Bremer	63	2446
— bromacétylbenzoïque	62	1999
— bromanilique	56	654
— bromanisolphtaloïlique	63	2390
— γ -bromanthracène-carbonique	61	961
— bromatropique	61	860
— bromérucique	61	595
— brométhyléthylacétique. Dérivé de l' —	61	1124
— β brométhylmalonique	61	1075
— γ brométhylmalonique	61	1075
— γ brométhylmalonique. Forma- tion de l' — avec l'acide trimé- thylen dicarbonique	61	1177
— bromhydratropique	61	859
— α -bromhydratropique	61	783
— β -bromhydratropique	61	784
— bromhydrique. Analyse et Équi- valent du brome	4	593
— — Formation de l' —	4	588
— — Préparation de l' —	4	589
— — Propriétés chimiques de l' —	4	585
— — Propriétés physiques de l' —	4	581
— bromhydromuconique	61	1184
— bromhydripiques	63	2358
— bromindolacétique	68	1424
— bromique	4	599
— — Analyse de l' —	4	602
— — Préparations et propriétés chimiques de l' —	4	600
— <i>m</i> -bromo-anthranilique	61	743
— bromobarbiturique	67	668
— <i>m</i> -bromobenzoïque	61	676
— — Dérivé de l' — <i>m</i> -bromoben- zoïque	61	683
— <i>o</i> -bromobenzoïque	61	675
— <i>p</i> -bromobenzoïque	61	678
— bromobenzoylbenzoïque	62	2109
— bromobutyriques	60	829
— bromocamphocarbonique	62	1771
— bromocaprique	60	444
— bromocaprique	61	577
— bromocaproïque	60	895
— bromocinnamique	61	850

Acide <i>o</i> -bromocinnamique . . .	61	846	Acide <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitro- <i>a</i> -toluyl- lique	61	724
— bromocitraconanilique . . .	68	1250	— bromononylique	60	437
— bromocoménique	63	2535	— bromo-oléique	60	472
— bromocoumalique	63	2522	— bromo-ombelliférone	63	2337
— bromocoumarique	62	1984	— bromopalmitolique	61	628
— bromocoumarique	62	2051	— β -bromophénylbenzoïque	61	930
α -bromocrotonique	61	530	— α -bromophénylbromobenzoïque	61	930
β -bromocrotonique	61	531	— β -bromophénylbromobenzoïque	61	930
bromocuménylcrotonique	61	829	— α -bromophénylpropionique	61	785
<i>m</i> -bromocuminique	61	800	— β -bromophénylpropionique	61	784
— bromodécylique	61	577	— bromophtalique	61	728
γ -bromodécylique	60	444	— α -bromophtalique	61	1247
bromodichlorovinylbenzoïque	61	863	— β -bromophtalique	61	728
bromodichroïque	56	529	— β -bromophtalique	61	1247
bromodiéthylacétique	60	403	— bromophtalique	63	2601
— bromodiodacrylique	61	521	— bromopipéronylique	63	2252
— bromodioxybenzoïque	63	2234	— bromopipéropropionique	63	2294
—	33	2256	— bromopropioniques	60	292
bromoditolylpropionique	61	944	— bromopropioniques	62	1528
<i>p</i> -bromodracrylique	61	678	— bromopropylbenzoïque	61	800
bromofulminurique	67	272	— bromoprotocatéchique	63	2251
bromofumarique	61	1156	— bromopseudocuminique	61	758
bromofurfuracrylique	62	1778	— bromopseudocumol-sulfonique	68	1153
bromogallique	63	2547	— bromopyroméconique	62	1756
bromohippuriques	68	965	— bromopyruvique	62	1641
bromo-iodacrylique	61	603	— α -bromosalicylique	62	1798
bromo-isosuccinique	61	1047	— β -bromosalicylique	62	1799
β -bromolactique	62	1535	— bromosalicyliques	62	1799
bromolapachique	62	2095	— bromostéarique	60	471
bromolévilique	62	1659	— bromotérébique	63	2478
β -bromolévilique	62	1661	— bromotéréphtalique	61	742
bromomalique	63	2447	— bromotoluique	61	743
bromomalophtalique	63	2509	— bromotoluiques	61	734
bromomélilotique	62	1904	—	61	742
<i>o</i> -bromomésitylénique	61	762	— bromo- <i>m</i> -toluique	61	735
— <i>p</i> -bromomésitylénique	61	762	— (<i>a</i> -) <i>m</i> -bromotoluique	61	728
— bromométhacrylique	61	539	— <i>a</i> - <i>m</i> , ou <i>p</i> -bromotoluique	61	727
— α -bromo- α -méthylindène-carbo- nique	61	900	— (<i>a</i> -) <i>o</i> -bromotoluique	61	734
— bromomucobromique	61	1159	— <i>m</i> -bromotoluique	61	742
— bromomucobromique	62	1708	— <i>o</i> -bromotoluique	61	742
— bromonaphtalique	61	1336	— <i>p</i> -bromotoluique (ou <i>a</i> - <i>m</i>)	61	727
— bromonaphtoïque	61	909	— <i>p</i> -bromotoluique	61	728
— bromonaphtolcarbonique	62	2074	— <i>p</i> -bromotoluique	61	735
— bromonitro-anisique	62	1847	— (<i>V</i> -) <i>o</i> -bromotoluique	61	728
— <i>m</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	705	— bromo- <i>o</i> -toluylque	61	728
— <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	703	— bromotricarballylique	61	1379
— ($\alpha\beta$) <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	704	— bromovalérique	60	370
— <i>o</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	702	— bromovalérique	61	552
— <i>o</i> -bromo- <i>p</i> -nitrobenzoïque	61	703	— bromovanillique	63	2251
— <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	705	— bromovératrique	63	2251
— <i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitrocinnamique	61	779	— α -bromoxybutyrique	62	1558
— bromonitrodacrylique	61	705	— bromoxyisobutyrique	62	1564
— <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitrohydrocinnami- que	61	778	— bromoxylbromocoménique	63	2535
— bromonitrotoluique	61	738	— bromoxylque	61	758
— <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitro- <i>a</i> -toluylque	61	723	— de Burckhardt	63	2391
— <i>o</i> -bromonitro- <i>a</i> -toluylque	61	724	— de Bury	63	2315
			— butényltricarbonique	61	1381

Acide butyrolactone	60	389
— β -butylène-dicarbonique	61	1086
— butylformique	60	349
— butylglycérique	63	2199
— butylglycidique	62	1648
— butyllactique	62	1558
— butylmalonique	61	1103
— butylméthylprotocatéchique	63	2249
— butylsulfureux isomériques	59	365
— α -butyltoluylique	61	824
— butylvanillique	63	2249
Acides butyriques	60	344
— — Bibliographie des —	60	323
— butyriques chlorés	60	325
Acide butyrique normal. Dérivés sulfonés de l' —	60	337
— — Dérivés sulfurés de l' —	60	342
— — Formation. Préparation. Pro- priétés de l' —	60	313
— butyrolactone	61	1767
— butyrolactone	61	1117
— butyrolactone	63	2526
— butyrolactone- γ -carbonique	61	1075
— butyrolactone- γ -carbonique	63	2212
— butyrylformique	62	1654
— Cacodylique	69	247
— caféique	63	2327
— café-tannique	56	773
— café-tannique	63	2999
— cafurique	66	680
— caïnique	56	368
— callutannique	63	3030
— camphanique	63	2512
— camphique	61	617
— camphocarbonique	62	1768
— camboglycuroniques	56	743
— camboglycuroniques	63	2992
— α -camboglycuronique	63	2992
— β -camboglycuronique	63	2993
— campholactonique	62	1684
— campholcarbonique	59	469
— campholénique	61	619
— campholique	61	573
— — et ses isomères		
— — Bibliographie	61	577
— camphonique	63	2512
— camphoramique	67	436
— camphoranilique	68	1254
— camphorésinique	61	1387
— camphoriques. Bibliographie	61	1207
— camphorique droit, ou ordinaire	61	1199
— — gauche de Chautard	61	1205
— — inactif de Wreden	61	1205
— camphoronique	61	1386
— cantharidique	63	2776
— cantharique	63	2310
— caprique	60	442

Acide caprique. Bibliographie	60	444
Acides caproïdiques et leurs déri- vés. Bibliographie des —	60	411
— caproïque normal	60	389
— — normal	61	558
— — Dérivés bromés de l' —	60	395
— — Dérivés iodés de l' —	60	395
— caproïque ordinaire	60	396
— caproïlsulfurique	56	116
— caprylique normal	60	429
— carbacétacétique	62	1760
— carbacétoxylique	66	1020
— carballylique	56	247
— carballylique	61	618
— carballylique	61	1877
— carbamique	67	453
— — Éthers de l' —	67	459
— — Sels de l' —	67	455
— carbanilique	68	1317
— carbazotique	56	516
— carbobutyrolactonique	63	2454
— carbocaprolactonique	63	2479
— o-carbocinnamique	61	1319
— carbocrésyliques	56	542
Acide carbocymolique	61	817
— carbodéhydracétique	63	2808
— carboglucosique	63	2960
— carbo-hydroquinonique	56	762
— carbolique	56	465
— α -carbonaphtolique	62	2071
— β -carbonaphtolique	62	2076
— — Dérivés de substitution de l' — α —	62	2073
Acides carbonés des bases $C^{20}H^{20-9}Az$	65	891
Acides carbonés [bi]	65	856
— — [mono]	65	846
Acide carbonique (t)	67	446
— — — de l'atmosphère	79	7
— — Action de la chaleur sur l' — , et chaleur de formation de l' —	5*	133
— — Action des diverses radia- tions sur la décomposition, par les feuilles, de l' —	82	89
— — Action de l'étincelle et de l'effluve électriques sur l' —	5*	134
— — Action physiologique de l' —	5*	142
— — Analyse de l' —	5*	143
— — Applications de l' —	5*	147
— — Atomicité, basicité de l' —	67	446
— — Composés amidés de l' —	14	106
— — Compression de l' —	5*	115
— — Contenu dans les météorites	10	11
— — Contenu dans le sang	76	276

(1) **Acide carbonique.** Les indications données ici par la table s'appliquent également à l'anhydride ou gaz carbonique. Il en résultera une facilité plus grande quand on consultera la table.

Acide carbonique contenu dans l'urine	75	1027
— — Décomposition, à l'aide des lumières artificielles, de l' —	82	41
— — Décomposition, par les plantes vertes, de l' —	82	30
— — Dosage de l' —	79	199
— — Elimination, par la respiration, de l' —	76	312
— — Emplois de l'acide liquide	5²	128
— — Etat naturel de l' —	5²	108
— — Fabrication des eaux gazeuses.	5²	148
— — Fonction complexe de l' —	67	446
— — Historique de l' —	5²	107
— — Hydrates de l' —	5²	130
— —	67	451
— — Importance de la réduction, par les végétaux, de l' —	82	52
— — Influence, sur les végétaux, d'une atmosphère chargée d' —	82	49
— — Influence des diverses parties du spectre solaire, sur la décomposition de l' —	82	42
— — Liquéfaction de l' —	5²	119
— — Pénétration, dans la feuille des végétaux, de l' —	82	34
— — Préparation de l' —	5²	109
— — Préparation industrielle de l' —	5²	112
— — Présence nécessaire de l' — pour l'existence des végétaux	82	51
— — Principes immédiats formés par la décomposition de l' —	82	46
— — Propriétés de l'acide liquide	5²	123
— — Propriétés chimiques de l' — , et action des oxydes sur l' —	5²	136
— — Propriétés physiques de l' —	5²	114
— — Réactions diverses — Décomposition, par les végétaux, de l' —	5²	140
— — Recherche et dosage de l' —	5²	144
— — Réduction de l' —	5²	138
— — Solide (Ac. carbonique)	5²	127
— — Solubilité du gaz carbonique.	5²	129
— — Volume d' — décomposé par les feuilles isolées des végétaux	82	37
— carbophénylglutarique	61	1409
— α -carbopimélique	61	1385
Acides carbopyridiques. Généralités sur les —	65	845
— carbopyridiques	65	854
— carbopyridiques dicarbonés	65	856
— carbopyridiques tétracarbonés	65	877
— — tricarbonés	65	870
Acide carbopyrotritarique	63	2558
— carboxycorniculatique	63	2687
— carboxydiméthylprotocatéchuque	63	2799
— carboxygalactonique	63	3024

Acide m-carboxylphényl-o-phosphorique	62	1818
— o-carboxylphénylgluoxylrique	61	1820
— carboxyltartrorique	63	2967
— carburamique	67	677
— carbusnique	63	2952
— cariophyllique	63	2787
— carminique	56	37
— carminique	63	3043
— carmufellique	63	3057
— carnaubique	60	485
— cassonique	63	2891
— catalpique	63	2946
— catéchique (di-proto)	63	2241
— — (proto)	63	2238
— — (tétra-proto)	63	2241
— catellagique	63	2241
—	63	2946
— cathartique	56	372
— cérébreux	60	474
— céropique	63	2517
— cérotique	56	182
— cérotique	60	487
— cétopentaméthylendicarbonique	63	2525
— cétrarique	62	3009
— cétylacétique	60	464
— cétylmalonique	61	1181
— cévadique	61	549
— chanvroléique	61	626
— chébulique	63	3041
— chébulique	63	3058
— chélidonique	63	2790
— chélihydronique	63	2793
— chénocholalique	63	2367
— chénocholalique	74	278
— chénocholique	67	907
— chénotaurocholique	74	273
— chinéthonique	63	3027
— chitamique	63	3066
— chitarique	63	3067
— chitonique	63	3065
— chloracrylique	60	289
— chloracrylique	61	600
— β -chloracrylique	61	511
— chloralide-formobenzollique	62	1859
— chlorangé lactique	62	1665
— chloranisique	62	1836
— γ -chloranthracène-carbonique	61	960
— chloratropique	61	859
— chloratropique	62	1894
— chloreux	4	537
— — Analyse de l' —	4	543
— — Mode de formation et préparation de l' —	4	538
— — Propriétés physiques et chimiques de l' —	4	540
— α -chlorhydratropique	61	782

Acide β -chlorhydratropique	61	783
— <i>p</i> -chlorhydratropique	61	859
— Chlorhydrique	4	492
— — Action de la chaleur et de l'électricité sur l' —	4	501
— — Analyse de l' —	31	841
— — Bibliographie	36	540
— chlorhydrique. Chaleur de formation de l' —	4	500
— — Composition de l' —	4	518
— — Equivalent du chlore. (Utilisation de la composition de l' — dans la détermination de l' —)	4	521
— — Essai de l'acide commercial	4	515
— — Etat naturel de l' —	4	523
— — Existence de l' — dans l'urine	75	1000
— — Formation de l' — dans l'estomac	74	241
— — Historique	4	493
— — chlorhydrique. Hydrates de l' —	4	498
— — Préparation de l' —	4	513
— — Propriétés chimiques de l' —	4	502
— — Propriétés physiques de l' —	4	493
— — Purification de l' —	4	516
— — Recherche toxicologique de l' —	31	379
— — Rôle minéralisateur et formation de l' —	4	512
— — Usages de l' —	4	524
— Industrie de l' —		
— Altération de l'air résultant de la combustion du charbon	36	504
— Altérations de l'air par les acides des fabriques de soude	36	505
— Altérations de l'air par les usines de grillage de minerais	36	507
— Appareils de condensation	36	520
— Applications	36	539
— Auges en pierre	36	527
— Capacité des condenseurs	36	535
— Choix de la matière de garnissage. Distribution de l'eau de condensation. Tirage (nécessité de grandes cheminées d'usine pour obtenir le — nécessaire)	36	531
— Condensation de l'acide	36	519
— Condensation de l'acide sulfureux	36	518
— Condensation des gaz de la cuvette et de la calcine. Système mixte	36	534
— Conduites pour amener les gaz des fours aux appareils de condensation	36	521
— Contrôle de la condensation dans les usines de produits chimiques	36	515

Acide. Densité. Tableau indiquant, d'après la —, la teneur en acide chlorhydrique d'une solution aqueuse	36	538
— Dispositif de MM. Newall et Bowman	36	528
— Douches pour refroidir et laver les gaz acides. Appareils de condensation. Bombonnes	36	524
— Emballage	36	538
— Emploi, dans la métallurgie de l'argent, de l' —	50	393
— Forme des tours	36	532
— Généralités. Dommages causés par les vapeurs	36	503
— Influence des vapeurs des fabriques de soude sur la santé et sur la végétation	36	506
— Mode d'accouplement des tours	36	534
— Pompes à acides	36	535
— Purification. Rendement de la fabrication	36	537
— Réglementation des usines en Belgique et en Angleterre	36	512
— Tours de condensation. Construction des tours	36	529
— chlorhydro-glucose-tétrasyulfurique	56	359
— chlorhydrosulfurique	5	182
— chlorique. Analyse de l' —	4	555
— — Mode de formation de l' —	4	551
— — Préparation de l' —	4	552
— — Propriétés chimiques de l' —	4	554
— — Propriétés physiques de l' —	4	553
— chlorisohutyrique	60	338
— chloritalmique	63	2455
— —	63	2458
— chlorobenzoylbenzoïque	61	2108
— chlorobenzylsulfureux	55	379
— <i>m</i> -chlorohromobenzolique	61	686
— <i>o</i> -chlorohromobenzolique	61	686
— chlorobromo-iodacrylique	61	521
— chlorobromo-propioniques	60	299
Acide chlorocamphocarbone	62	1771
— chlorocérotique	60	488
— chlorochromique	20	237
— <i>m</i> -chlorocinnamique	61	844
— <i>o</i> -chlorocinnamique	61	843
— <i>p</i> -chlorocinnamique	61	844
— chlorocitrique	63	2918
— chlorocomanique	63	2229
— chlorocoméanique	63	2524
— β -chlorocoumarique	62	1981
— α -chlorocrotonique	61	527
— β -chlorocrotonique	61	528
— chlorodibromacétique	60	266
— β -chlorodihromacrylique	61	517
— chlorodihydroméconique	63	2784

Acide chlorodiméthylvinylacétique	61	566
— <i>o</i> -chlorodinitrobenzoïque.	61	701
— chlorodracyle.	61	665
— chloro-éthylcrotonique.	61	559
— chlorofillicique.	63	2636
— chlorofulminurique.	67	271
— chlorofumarique (dérivé de l')	67	427
— chlorohippuriques.	68	964
Acide chloro-iodacrylique.	61	519
— chloroisamique.	68	1045
— α -chloro-isocrotonique.	61	584
— β -chloro-isocrotonique.	61	534
— chlorolactique.	60	286
— chlorolactique.	62	1531
— β -chlorolactique.	62	1531
— chlorolévalinique.	62	1660
— chlorolévulique.	62	1657
— chloromalonique.	61	1017
— chloromékénique.	68	279
— chlorométhacrylique (formation de l'—)	61	538
— chlorométhacrylique.	61	1061
— chlorométhaxénylsulfureux.	55	429
— chlorométhylcrotonique.	61	550
— α -chloro- α -méthyl- β -oxyhutyrique.	62	1574
— α -chloro- β -naphtoïque.	62	2073
— α - <i>p</i> -chloronaphtoïque.	61	906
— (S) <i>m</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoïque.	61	700
— <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque.	61	699
— (V) <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque.	61	700
— <i>o</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoïque.	61	698
— <i>o</i> -chloro- <i>p</i> -nitrobenzoïque.	61	699
— <i>p</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoïque.	61	701
— <i>p</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque.	61	700
— <i>p</i> -chloronitronaphtoïque.	61	916
— α -chloro- β -oxyvalérique.	62	1574
— chloroperchlorique.	4	543
— <i>p</i> -chlorophénylacétique.	61	716
— chlorophénylmercapturique.	75	831
— β -chlorophénylpropionique.	61	783
— chlorophénylsulfureux.	55	379
— β -chlorophtalique de Réa.	61	1240
— <i>m</i> -chlorophtalique.	61	727
— chlorophtanique.	63	2600
— chloropropylcrotonique.	61	568
— chloroprotéux.	68	1566
— chlorosalicylique.	61	700
— (V) <i>m</i> chlorosalicylique.	62	1793
— chlorosalicylique hromé.	61	686
— chlorostéarique.	60	471
— chlorosubérique.	62	1681
— chlorosuhéronique.	61	569
— chlorotéréhénénique.	63	2502
— chlorotérébique.	63	2477
— chlorotétacrylique.	61	528
— chlorotiglique.	61	550
— chlorotoluïque.	61	741

Acide (A) <i>m</i> -chlorotoluïque.	61	726
— <i>v-m</i> -chlorotoluïque.	61	727
— <i>o</i> -chlorotoluïque.	61	741
— <i>p</i> -chlorotoluïque.	61	727
— chlorotrihromohutyrique.	60	333
— chlorotrimésique.	61	1404
Acide chlorovinylidiméthylacétique.	61	560
— chloroxyhutyrique de Hormann.	62	1564
— chloroxynaphtalique.	63	2640
— chloroxyvalérianique.	62	1580
— β -chloroxyvalérique.	62	1574
— cholalique.	63	2574
— cholalique.	74	269
— cholanique.	63	2819
— cholécamporique.	61	1208
— cholestérique.	56	168
— cholestérique.	63	2927
— cholique.	63	2574
— chologlycolique.	63	2935
— cholidanique.	61	1208
— chondrolique.	75	630
— chromicyanhydrique.	20	253
— chromique.	20	206
— — Action des métalloïdes sur l'—.	20	213
— — Action des métaux et des hydroacides sur l'—.	20	214
— — Action de l'acide sulfurique et des réducteurs sur l'—.	20	215
— chromocyanhydrique.	20	253
— chromosulfocyanique.	67	533
— chrysamique.	56	723
— chrysinique.	56	691
— chrysoglycolique.	62	2142
— chrysolépique.	56	516
— cimicique.	61	582
— cinchonique.	63	2779
— cinéolique.	63	2514
— cinnaménylacrylique.	61	899
— cinnaménylacrylique.	61	1014
— cinnaménylangélique.	61	902
— cinnaménylcrotonique.	61	901
— cinnamique.	56	167
— cinnamique.	61	836
— — Produits de substitution de l'—.	61	843
— <i>p</i> -cinnamique.	61	879
— <i>o</i> -cinnamocarhonique.	61	1319
— <i>p</i> -cinnamocarhonique.	61	1320
— cinnamylacétylacétique.	63	2383
— cinnamyléthylacétique.	62	2058
— cinnamylformique.	62	2052
— citrahromopyrotartrique.	61	1062
— citracétique.	61	1398
— citrachloropyrotartrique.	61	1061
— citraconamique.	67	432
— citraconanilique.	68	1249
— citraconique.	61	1166
— citracoumalique.	62	2997

Acide citradibromopyrotartrique . . .	61	1068
— citranilique . . .	68	1263
— citratartrique . . .	61	1172
— citratartrique . . .	63	2761
— citrazinique . . .	67	885
— citrique . . .	63	2901
— contenu dans le lait . . .	75	1196
— citrodiamique . . .	67	887
— citrodianilique . . .	68	1263
— citrodinaphtylamique . . .	68	1279
— citrodinaphtylamique . . .	68	1284
— citroglycérique . . .	56	264
— citroglycérique . . .	63	2800
— citromonoaminique . . .	67	884
— citronaphtylamique . . .	68	1280
— cladonique . . .	56	791
—	63	2949
— cobalticyanhydrique . . .	5*	430
— cobaltique . . .	23	24
— de Cobenzl . . .	63	3032
— de Cohen et Pechmann . . .	63	2625
— comanique . . .	63	2928
— coménique . . .	63	2531
— de Conrad et Guthzeit . . .	63	2925
— convolvulinique . . .	62	1690
— copahuviue . . .	61	884
— coralline-phtaléique . . .	63	2693
— cornicularique . . .	62	2138
— corticique . . .	63	2823
— cotarnique . . .	63	2628
— coumalique . . .	63	2521
— coumarilique . . .	62	2050
— coumarine-carboxylique . . .	63	2643
— coumarine-propionique . . .	63	2883
— m-coumaroxyacétique . . .	62	1987
— p-coumaroxyacétique . . .	62	1990
— créorsellique . . .	61	731
— crésolphtaléique . . .	63	2695
— o-crésolphtalique . . .	63	2412
— p-crésolphtalique . . .	63	2413
— crésorcellique . . .	63	2264
— crésorcine-carbonique . . .	63	2265
— crésorcinephtaléique . . .	63	2861
— crésotiques . . .	56	542
— α-crésotique . . .	62	1865
— β-crésotique . . .	62	1871
— γ-crésotique . . .	62	1871
— crésotique trinitré . . .	62	1868
— crésylène disulfureux . . .	55	420
— p-crésylglyoxylique . . .	62	2002
— crésylhydrazine-pyruvique . . .	62	1639
— crésylhydrazine-pyruvique . . .	62	1640
— p-crésylhydrazine-pyruvique . . .	62	1640
— o-crésylhydrazopropionique . . .	62	1640
— crésylhydrosulfureux . . .	55	417
— crésyloxyacétique . . .	62	1895
— crésylsilicique, ou silicotolu- ique . . .	6	279

Acide crésylsulfureux . . .	55	418
— crésylsulfureux . . .	55	420
— crésyl-trichloré-éthane-phényl- carboxylique . . .	61	943
— croconique . . .	56	755
— croconique . . .	63	2529
— crotaconique . . .	61	1180
— crotoniques et leurs isomères . . .		
— — Bibliographie . . .	61	541
— — . . .	61	566
— crotonique . . .	61	1013
— crotonique solide . . .	61	524
— α-crotonique . . .	61	524
— α-crotonique. — Sels. . .	61	526
— α-crotonique. — Dérivés de sub- stitution . . .	61	527
— β-crotonique . . .	61	532
— cuménylacrylique . . .	61	879
— cuménylamidoacrylique . . .	61	882
— cuménylangélique . . .	61	883
— cuménylcrotonique . . .	61	883
— cuménylnitroacrylique . . .	61	879
— p-cuménylpropionique . . .	61	825
— p-cuménylpropionique . . .	61	897
— cumidique . . .	55	446
— cuminalacétique . . .	61	879
— cuminilique . . .	62	2102
— cuminiques et leurs isomè- res . . .	61	812
— — Bibliographie . . .	61	817
— cuminique. — Produits de sub- stitution . . .	61	799
— o-cuminique . . .	61	793
— p-cuminique . . .	61	794
— cuminoglycollique . . .	62	1942
— cumophénolcarbonique . . .	62	1938
— cumyl-γ-acétone-carbonique . . .	62	2042
— cumylique . . .	61	802
— de Curtius . . .	61	787
— cyamidoamalique . . .	66	632
— cyanacétique . . .	67	343
— cyanamido-carbonique . . .	67	879
— cyanés . . .	67	310
Acide Cyanhydrique. Voyez égale- ment à Nitrile formique . . .		
— Action des acides sur l' — . . .	5*	292
— — . . .	67	148
— — des aldéhydes . . .	67	148
— Action de la chaleur sur l' — . . .	5*	280
— Action des composés organiques sur l' — . . .	5*	283
— — . . .	5*	296
— Action de l'eau sur l' — . . .	67	147
— Action de l'électricité . . .	5*	281
— Action des métalloïdes, du chlore, de l'hydrogène, de l'oxygène, du phosphore, du soufre, et des mé- taux, sur l' — . . .	5*	281

Acide. Action des oxydes sur l' —	5 ²	294
— Action des sels sur l' —	5 ²	295
— Action physiologique de l' — sur l'économie	5 ²	297
— Bibliographie de l' —	5 ²	302
— Composition de l' —, et données thermiques sur l' —	5 ²	298
— Formation de l' —	5 ²	277
—	67	147
— Historique et Préparations de l' —	5 ²	273
— Propriétés chimiques, et action de la chaleur sur l' —	5 ²	280
— Propriétés physiques de l' —	5 ²	279
— Recherche, comme poison, de l' —	31	360
— cyanilique	67	516
— cyanique	5 ²	305
— cyanique (ou isocyanique, ou carbimide)	67	489
— Action des métaux et des radicaux alcooliques (combinaisons formées par l' —)	14	114
— Composés amidés de l' —	67	150
— Condensation de l' —	67	150
— Hydratation des acides condensés	67	150
— cyanique. Dérivés de l' — (ou carbimide)	67	153
— cyanique. Éthers de l' —	67	150
—	67	494
— Formation de l' — (Acide isocyan.)	67	149
— Hydratation de l'acide cyanique	67	149
— cyanique. Sels de l' — (isocyanates)	67	491
— cyanique insoluble (ou cyamélide)	67	504
— cyanique normal	67	501
— — vrai (Formation de l') —	67	151
— cyanobenzoylacétique	62	2007
— cyanobutyrique	67	350
— cyanocrotonique	67	350
— cyanofornique	67	341
— cyanomalonique	67	353
— cyanomélurique. — Sels de l' —	67	848
— cyanopropionique	60	303
— cyanopropionique	67	348
— cyanurique (ou tricyanique ou tricarbimide)	67	506
— cyanurique insoluble (ou cyamélide)	67	504
— cyanurique isomère : α -Cy et β -Cy	67	514
— cyanurique normal	67	517
— — Dérivés complexes de l' —	67	513
— cyanurothioglycollique	67	862

Acide cyclopique	61	1220
— cyménotique	62	1947
— p-cymylacétique	62	2035
Acides C ² H ¹⁰ O ⁸	61	1361
— C ² H ¹⁰ O ⁸	61	1131
— C ² H ¹⁰ O ⁸	61	966
— C ² H ¹⁰ O ⁸	61	966
— C ² H ¹⁰ O ⁸	61	972
— C ² H ¹⁰ O ⁸	61	970
— C ² H ¹⁰ O ⁸	61	972
— Daphnétique	63	2614
— — anhydre	63	2614
— déacacrylique	61	574
— décyénique	61	676
— déhydracétique	63	2282
— déhydroacétophénonacétone carbonique	62	2078
— déhydrobenzoylacétique	63	2407
— déhydrobenzylidène - carbonique	63	2661
— déhydrobenzylidène diacétique	63	2661
— déhydrocholalique	63	2652
— déhydrocholalique	63	2378
— déhydrocholalique	63	2652
— déhydrodiprotocatéchi	63	3006
— déhydromucique	56	740
— déhydromucique	63	2535
— déhydropropionylacétique	63	2312
— déhydropropionylacétocarbonique	63	2810
— delphinique	60	351
— de Demarçay	62	1699
— de Demarçay	62	1786
Acide désoxalique	63	2988
— dextropimarique	61	887
— dextrose-carbonique	63	2960
— diacétamidocuménylacrylique	61	882
— diacétique	75	856
— diacétique. Extraction de l' — contenu dans l'urine	75	857
— diacétodibromophénopropionique	63	2387
— diacéto - hexaméthylendicarbonique	63	2998
— diacétophénone-carbonique	62	1998
— diacétophénone-carbonique	63	2687
— diacétosuccinique	63	2781
— diacétyldioxytéréphthalique	63	3000
— diacétylendicarbonique	61	1226
— diacétyl - α - homoprotocatéchi	63	2263
— diacétyllapachique	62	2095
— diacétyl-polyporique	61	1364
— diacétyltartrique	63	2747
— diacrylique, ou paracrylique	61	1184
— dialantique	63	2671
— dialdanique	61	1115

Acide diallylacétique	61	618
— diallylacétique	62	1732
— diallylacétylacétique	62	1767
— diallylglycollique	62	1730
— diallyloxalique	62	1730
— dialurique	67	702
— diaménylvalérianique (Formation de l'—)	61	621
— diamido-cuminique	61	802
— diamido-isophtalique	61	1271
Acides diamidonaphtènesulfureux	88	580
— dianisylpentactonique	63	2662
— dianisylpentolique	63	2400
— dianisylpentylénique	63	2393
— diatérébilénique	63	2501
— diatérébique	63	2475
— diaterpilénique	63	2482
— diazo-hippurique	68	970
— di-barbiturique	67	675
— β -dibenzal-lévulique	62	2061
— dibenzoylacétique	63	2396
— dibenzoylbenzoïques	61	1370
— dibenzoylbenzoïques	63	2415
— dibenzoylmalonique	63	2844
— dibenzoylphénylglycérique	63	2299
— dibenzoylsuccinique	63	2846
— dibenzylacétique	61	941
— dibenzylacétique	61	951
— dibenzylacétone-dicarbonique	63	2679
— dibenzylacétylacétique	62	2132
— <i>m</i> -dibenzyl- <i>o</i> -benzylbenzoïque	61	942
— <i>o</i> -dibenzylcarbonique	61	938
Acides dibenzylldicarboniques	61	1348
— dibenzyl-di- <i>o</i> -carbonique	61	1351
— β -dibenzylldicarbonique	61	1350
Acide dibenzylglycollique	62	2097
— dibenzyl- <i>o</i> -homophtalide	61	1370
— dibenzylmalonique	61	1353
— dibenzyl- <i>o</i> -disulfurique	55	550
— dibenzyl- <i>o</i> -tétrasulfurique	55	650
— dibromacétique	60	260
— dibromacrylique	61	600
— α - β -dibromacrylique	61	514
— α -dibromadipique	61	1081
— β -dibromadipique	61	1082
— γ -dibromadipique	61	1082
— dibromaldéhyddihydrocinnamique	62	2022
— dibromanisique	62	1840
— dibromatrolactique	62	1892
— dibroméruclique	61	596
— dibrométhacrylique	61	540
— dibromhydratropique	61	859
— dibromhydrocinnamique	61	774
— dibromhydrocoumarique	62	1909
— dibromobarbiturique	67	668
— dibromobénique	60	482
— dibromobénique	61	595

Acide dibromobenzoïque	61	693
— <i>m</i> -dibromobenzoïque	61	681
— <i>m</i> -dibromobenzoïque	61	690
— <i>mp</i> -dibromobenzoïque	61	679
— <i>o</i> -dibromobenzoïque	61	690
— <i>om</i> -dibromobenzoïque	61	680
— <i>op</i> -dibromobenzoïque	61	681
— <i>p</i> -dibromobenzoïque	61	682
— dérivé de l'acide <i>o</i> -dibromobenzoïque	61	684
— dibromobenzyllacétique	62	2058
— dibromobrassique	60	482
— dibromobutyriques	60	330
Acide dibromocaprique	60	444
— dibromocaprique	61	575
— dibromocaproïque	60	395
— dibromo- <i>o</i> -chloroxyvalérianique	62	1569
— dibromo-cinnamique	61	850
— dibromocoméniqne	63	2535
— α - β -dibromo-crotonique	61	531
— dibromocuménylpropionique	61	825
— dibromodibarbiturique	67	675
— dibromodioxylbenzoïque	63	2234
— dibromodiphénopropionique	63	2387
— dibromodiphényl-carbonique	61	927
— dibromofluorescéine-carbonique	63	2056
— dibromofrangulique	56	723
— dibromofurilique	63	2641
— dibromogallique	63	2548
— dibromo-hydrosorbique	61	562
— dibromo-iodacrylique	61	521
— dibromo-isocaproïque	60	399
— α - β -dibromolactique	62	1536
— β - β -dibromolactique	62	1536
— dibromolécanorique	63	2269
— dibromo-lévulique	62	1662
— α - β -dibromo-lévulique	62	1715
— dibromo-malonique	61	1018
— dibromo-mélotique	62	1904
— dibromo-mésitylénique	61	763
— dibromométhylatrolactique	62	1932
— dibromo-méthylbenzyllacétique	61	811
— dibromo-méthylbenzylglycollique	62	1932
— dibromo-méthyléthylacétique	60	376
— dibromométhylombelliférone	63	2337
— dibromomyristolique	61	621
— <i>mm</i> -dibromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	706
— <i>mp</i> -dibromo- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	706
— dibromo-oxaméthyle-benzoïque	63	2342
— dibromo-oxytolylformique	63	2343
— dibromopalmitique	60	459
— dibromophénylvalérianique	61	822
— dibromopiperhydronique	63	2315
— <i>o</i> -dibromopropionique	60	293
— β -dibromopropionique	60	294
— β - β -dibromopropionique	60	297

Acide dibromo- <i>p</i> -propylbenzoïque . . .	61	812
— γ -dibromopropylmalonique . . .	61	1085
— α -dibromopyromucique . . .	62	1748
— β -dibromopyromucique . . .	62	1749
— dibromo-pyrotartrique . . .	61	1065
— dibromo-pyruvique . . .	62	1642
— dibromo-ricinoléique . . .	62	1619
— dibromo-ricinoléique . . .	62	1696
— dibromoricinoléique-monobromé . . .	62	1696
— dibromorsellique . . .	63	2267
— <i>mm</i> -dibromosalicylique . . .	62	1800
— dibromosuccinamique . . .	67	409
— dibromo-tétrahydrophtalique . . .	61	1236
— dibromo-thymoxycuminique . . .	62	1937
— dibromo-toluïque . . .	61	736
— dibromo-toluylique . . .	61	720
— dibromotolylpropionique . . .	61	810
— dibromovalérianique . . .	61	546
— dibromovalérique . . .	60	376
— dibromo-xybenzoïque . . .	62	1839
— dibromoxydiphénylphtalide . . .	63	2411
— dibromoxyméthylphtalique . . .	63	2613
— dibromoxyphényl-dibromobuty- rique . . .	62	1940
— dibutylactique . . .	63	2480
— dibutyrique-sulfoné . . .	60	343
— dicarbéthylénique . . .	61	1022
— dicarbocaprolactonique . . .	63	2921
— dicarboxylglutarique . . .	61	1417
— α - γ -dicétohydrindène- β -carboni- que . . .	63	2381
— dicétylacétique . . .	60	491
— dicétylmalonique . . .	61	1133
— dichloracétique . . .	60	240
— dichloracéto - oxyhydrindène - carbonique . . .	63	2372
— α - β -dichloracrylique . . .	61	511
— β - β -dichloracrylique . . .	61	512
— <i>m</i> -dichlorobenzoïque . . .	61	670
— <i>mm</i> -dichlorobenzoïque . . .	61	671
— <i>mp</i> -dichlorobenzoïque . . .	61	667
— <i>om</i> -dichlorobenzoïque . . .	61	666
— <i>om</i> -dichlorobenzoïque . . .	61	669
— <i>op</i> -dichlorobenzoïque . . .	61	668
— dichlorobenzoylbenzoïque . . .	61	2108
— dichloro-bromacétique . . .	60	265
— dichloro-bromopyruvique . . .	62	1641
— dichlorobutyrique . . .	60	326
— dichlorocéto-oxyhydrindène-car- bonique . . .	63	2372
— dichlorocomanique . . .	63	2229
— α - β -dichlorocrotonique . . .	61	529
— α -dichloro-diméthylsuccinique . . .	61	1089
— dichlorodipropylloxalique . . .	62	1605
— dichlorodipropylloxalique . . .	62	1731
— dichloro-euxanthique . . .	63	3046
— dichlorofluorescéique . . .	63	2853
— dichlorohippurique . . .	68	965

Acide dichlorohydrastique . . .	63	2816
— dichlorohydrocinnamique . . .	61	770
— dichloro-hydroquinon-dicarbo- nique . . .	63	2806
— dichloro-lévulique . . .	62	1661
— dichloro-méthacrylique . . .	61	539
— dichlorométhylparaconique . . .	63	2215
— dichloro- α -naphtoïque . . .	61	908
— dichloro- α -naphtoïque nitré . . .	61	917
— α -dichloronitrobenzoïque . . .	61	701
— β -dichloronitrobenzoïque . . .	61	702
— α -dichlorophtalique . . .	61	1243
— β -dichlorophtalique . . .	61	1243
— dichloropropioniques . . .	60	288
— β -dichloropropionique . . .	60	290
— dichloropyruvique . . .	62	1641
— dichloro-quinon-dicarbonique . . .	63	2813
— dichlorotriphénylméthane - car- bonique . . .	61	969
— dichromatique . . .	62	1773
— diconique . . .	63	2786
— dicoumarique . . .	63	2692
— dicyanique . . .	67	504
— diéthényléthylisopropique . . .	61	620
— diéthoxalique . . .	62	1591
— diéthylacétique . . .	60	401
— diéthylacétique . . .	60	403
— diéthylacétique . . .	61	1103
— α -diéthylacétone - dicarboni- que . . .	63	2511
— α - β -diéthylacétosuccinique . . .	63	2508
— diéthylacétylacétique . . .	62	1679
— diéthylbenzoïque . . .	61	816
— diéthylbenzoylacétique . . .	62	2040
— diéthylbenzylacétylacétique . . .	62	2048
— diéthylbenzylsulfureux . . .	55	448
— diéthylcarbobenzoïque . . .	61	952
— diéthylcinnamylacétique . . .	62	2063
— diéthylidaphnétiq . . .	63	2616
— diéthylidioxylbenzoïque . . .	63	2238
— diéthylidopimétrique . . .	63	2616
— β -diéthylénolactique . . .	62	1601
— diéthylglycollique . . .	62	1591
— diéthylglyoxylique . . .	63	2191
— diéthylhomophtalique . . .	61	1314
— diéthylmalonique . . .	61	1103
— diéthylombellique . . .	63	2360
— diéthylloxalique . . .	61	1103
— diéthylloxamique . . .	67	391
— α -diéthyl - β - oxybutyrique . . .	62	1607
— γ -diéthylxybutyrique . . .	62	1609
— diéthylphénylpropionique . . .	61	946
— diéthylphosphoreux monobasi- que . . .	59	252
— diéthylphosphorique . . .	59	261
— diéthyl- α -résorcylique . . .	63	2216
— diéthylsuccinique . . .	61	1114
— diéthylsulfamique . . .	67	893

Acide digallique	56	769
— digallique	63	2551
— digallique (α -)	63	2550
— digallique (β -)	63	2550
— digitalonique	63	2717
— digitique	63	2221
— digitogénique	63	2225
— diglycoléthylénique	63	2765
— diglycollamidique	64	231
— diglycollamique	67	853
— diglycollique	62	1515
— diheptylacétyl-acétique normal	60	460
— diheptylacétyl-acétique normal	62	1698
— dihexonique	63	2221
— dihydro-anthracène-carbonique	61	1347
— dihydrodiméthylloxynaphtyl- tique	63	2361
— dihydronaphtoïque	61	900
— dihydrosantinique	63	2415
— diiod-acétique	60	268
— diiod-acryliques	61	519
— diiod-acrylique	61	603
— $\alpha\beta$ -diiodacrylique	61	519
— $\beta\beta$ -diiodacrylique	61	519
— diiodochromacrylique	61	404
— diiodochloracrylique	61	519
— diiodo-oxyhénzoïque	62	1842
— diisoamylcarbohénzoïque	61	956
— diisoamylloxalique	62	1615
— diisoamylphosphorique	59	397
— diisohutylacétylacétique	62	1689
— diisohutylcarbohénzoïques	61	956
— diisobutyrique sulfoné	60	343
— β -diisopropyléthylénolactique	62	1613
— diisopropylloxalique	62	1606
— p -dikétométhylentétracarbo- nique	63	3039
— dilactique	62	1526
— dilactone-acétone-diacétique	63	2501
— dimétabromohénzoïque	62	682
— diméthoxycinnamique	63	2340
— diméthylacétone-carbonique	63	2506
— diméthylacétosuccinique	63	2508
— diméthylacétylacétique	62	1668
— diméthylacrylique	61	553
— diméthylanthraquinon-carboni- que	63	2404
— diméthylbarbiturique	67	667
— diméthylhénzoïque	62	2023
— α - p -diméthylhénzoïque	61	756
— (v) m -diméthylhénzoïque	61	754
— (s) mm -diméthylhénzoïque	61	760
— mp -diméthylhénzoïque	61	759
— Pou(A) OM-diméthylhénzoïque	61	755
— (V) o -diméthylhénzoïque	61	754
— diméthylhénzoïlacétique	62	2027
— op -diméthylhénzoïlformique	62	2022
— diméthylbenzoïlpropionique	62	2036

Acide A-diméthylhénzylacétique	61	821
— diméthylcaféique	63	2331
— diméthylcinnamique	62	2018
— diméthylcoumalique	63	2287
— diméthylcoumarilique	62	2059
— diméthylcoumarique	62	2024
— diméthylcoumarone carbonique	62	2059
— diméthylidihutylacétique	60	446
— diméthylidicoumarilique	63	2824
— diméthylidioxyhénzoïque	63	2237
— diméthyléthylacétique	60	407
— diméthyléthylcarhinolglycuro- nique	63	2899
— diméthyl-fumarique	61	1189
— diméthylfurfurane-carbonique	62	1760
— — dicarbonique	63	2558
— diméthyl-glycidique	62	1665
— $\alpha\beta$ -diméthylglycidique	62	1574
— diméthylhomogentisique	63	2275
— diméthyl-homophthalique	61	1308
— diméthylhydrohomocaféique	63	2306
— diméthylindolacétique	68	1430
— diméthylindolcarbonique	68	1430
— diméthyl-isophthalique symétri- que	61	1297
— α -diméthyl-lévilique	62	1674
— diméthylmalique	63	2470
— diméthylmalonomique	67	419
— diméthylmalonique	61	1072
— diméthylnitroprotocatéchnique	63	2254
— diméthylnoropianique	63	2596
— diméthylomhelli-féronique	63	2360
— $\alpha\beta$ -diméthylomhelli-que	63	2359
— diméthylloxalique	62	1558
— diméthylloxamique	67	390
— diméthylloxycoumarique	63	2340
— diméthylloxyphénylpropionique	63	2296
— diméthylparahanique	67	664
— (s) diméthylphénylacétique	61	807
— diméthylphosphinique	69	300
— diméthylpropionique	60	351
— diméthylprotocatéchnique	56	747
— $\alpha\alpha$ -diméthylpyrone-carbonique	63	2289
— diméthylpyrone-dicarbonique	63	2808
— $\alpha\gamma$ -diméthylquinoléine-sulfuri- que	65	1513
— diméthylracémique	63	2762
— diméthyl- α -résorcylique	63	2356
— diméthylsuccinique dissymétri- que	61	1091
— diméthylsuccinique symétrique	61	1086
— diméthyl-tartrique	63	2762
— diméthylthioparahanique	67	796
— dinitr-anisique	62	1846
— dinitroamidophénique	56	532
— (α) m -dinitrohénzoïque	61	694
— mm -dinitrobenzoïque	61	696
— mp , ou (α -) o -dinitrobenzoïque	61	694

Acide <i>o</i> -dinitrobenzoïque	61	694
— <i>op</i> -dinitrobenzoïque	61	696
— <i>p</i> -dinitrobenzoïque	61	697
— β -dinitrobenzoylbenzoïque	62	2112
— dinitrobenzylol-dicarbonique	63	2668
— α - <i>m</i> -dinitrocinnamique	61	855
— α - <i>p</i> -dinitrocinnamique	61	855
— <i>m</i> -dinitrocinnamique	61	853
— dinitrocoumarique	62	1985
— dinitrocuminique	61	802
— dinitrocumylique	61	803
— di- <i>o</i> -nitrodibenzoylmalonique	63	2845
— dinitrodibenzoylsuccinique	63	2847
— dinitrodibenzylldicarbonique	61	1351
— dinitrodibenzylldicarbonique	61	1352
— dinitrodibenzylmalonique	61	1354
— dinitrodiéthylcarboboïzoïque	61	953
— dinitrodiphénylcarbonique	61	930
— dinitrodurylique	61	803
— dinitro-éthoxybenzoïque	62	1847
— dinitroéthylhydrocoumarique	62	1913
— dinitroéverninique	63	2302
— dinitrofluorescéique	63	2857
— dinitrohydrocinnamique	61	778
— dinitrohydrocoumarique	62	1912
— dinitrométilotique	62	1906
— dinitromellitique	61	1425
— dinitrométhylhydroparacouma- rique	62	1913
— dinitro- β -méthylombelliférone	63	2353
— β -dinitronaphtalique	61	923
— α -dinitronaphtalique	61	913
— α -dinitronaphtalique	61	923
— γ -dinitronaphtalique	61	914
— γ -dinitronaphtalique	61	915
— dinitro-oxyphthalique	63	2583
— dinitro-oxytéréphthalique	63	2593
— <i>o</i> - <i>p</i> -dinitrophénylacétique	62	2022
— dinitrophénylsalicylique	62	2084
— α -dinitrophlorétique	62	1919
— β -dinitrophlorétique	62	1920
— dinitrophthalique	61	730
— dinitrophthalique	61	1258
— α -dinitrophthalique	61	1256
— β -dinitrophthalique	61	1257
— dinitropodocarpique	62	2067
— dinitropolyporique	61	1365
— dinitropropylcarboboïzoïque	61	955
— dinitro-protocatécbique	63	2254
— dinitroso-butyrique	60	336
— dinitrostilbène-carbonique	61	1359
— dinitro-toluïque	61	730
— dinitro-toluylique	61	723
— dinitrotolylpropionique	61	944
— dinitrotribromopropionique	60	305
— dioctylacétique	60	474
— Bibliographie de l'—	60	475
— dioctylacétylacétique	62	1698

Acide dioctylmalonique	60	474
— dioctylmalonique	61	1131
— diœnantbique	60	454
— diorsellinique ou diorsellique (ou lécanorique)	63	2267
— dioxyadipique	63	2761
— dioxyanthracoumarique	63	2842
— dioxyanthraquinon-carbonique	63	2840
— dioxybénique	60	482
— dioxybénique	63	2209
— dioxybénoléique	61	1126
— dioxybénolique	61	629
— dioxybenzoïque symétrique	63	2255
— (A) M-dioxybenzoïque	63	2231
— (V) M-dioxybenzoïque	63	2237
— dioxybenzoylbenzoïque	63	2664
— dioxybenzoylcarbonique	63	2665
— dioxybenzuriques	68	1454
— α - β -dioxybutyrique	63	2198
— dioxybutyrique de Kochs	63	2201
— dioxycaproïque	63	2203
— dioxycaproïques de Hillert	63	2205
— dioxychinondicarbonique	63	2296
— dioxycinnamique	63	2327
— (α)- <i>m</i> -dioxycinnamique	63	2332
— <i>p</i> -dioxycinnamique	63	2338
— V-dioxycinnamique	63	2326
— dioxycoumarilique	63	2639
— dioxydibenzyl-di- <i>o</i> -carbonique	63	2834
— dioxy-diphénylbutyrique	63	2388
— di- <i>p</i> -oxydiphényl- <i>o</i> -carboxyli- que	63	2386
— dioxydiphénylméthane - carbo- nique	63	2409
— dioxydipropylmalonique	63	2773
— dioxydiquinoyl, ou rhodizoni- que	63	2789
— dioxydurylique	63	2307
— dioxyhydroshikimique	63	2897
— dioxy-isobutyrique	63	2201
— dioxy-isocitrique	63	3026
— dioxymaléique	63	2775
— dioxymalonique	63	2720
— M- α -dioxyméthylcoumarilique	63	2642
— dioxy- β -méthylcoumarique	63	2624
— dioxy-naphtalindicarbonique	63	2827
— dioxy-naphtaline-disulfureux	38	633
— dioxy-naphtaline-sulfureux	38	631
— dioxy-naphtalique	63	2817
— dioxyoléique	60	472
— dioxypalmitique	63	2207
— dioxyphénique	56	634
— dioxyphénylacétique	63	2273
— dioxyphénylacéto-dicarbonique	63	2297
— dioxyphénylbenzoïque	63	2386
— dioxyphénylbutyrique	63	2388
— dioxyphénylpropionique	63	2292
— —	63	2295

Acide dioxypiperhydronique	63	2786	Acide diphényloxyangélique	62	2129
— dioxypropényltricarbonique	63	2989	— γ -diphényloxyhutyrique	62	2096
— dioxypropylacétique	63	2206	— diphenyl-para-disulfurique	55	531
— dioxypropylmalonique	63	2765	— diphenylphosphonique	69	381
— dioxypyridinocarbonique	67	885	— diphenylphosphorique	56	475
— dioxyppyromellithique	63	3040	— —	59	646
— dioxyquinon-dicarbonique	63	2996	— diphenylphthalide-carbonique	63	2703
— dioxyricinolique	63	2486	— diphenylphthaloylique	62	2149
— dioxystéariques	60	472	— α -diphénylpropionique	61	936
— dioxystéariques	63	2208	— α - β -diphénylpropionique	61	938
— dioxsuhérique	63	2272	— diphenylpyrone-carbonique	63	2408
— dioxytartrique	63	2967	— diphenylsuccinamique	68	1236
— P-dioxytéraphthalique	63	2805	— diphenylsucciniques	61	1348
— dioxytoluïque	61	748	— diphenylsulfureux	55	530
— dioxy-p-toluïque	63	2278	— diphenyltartrique	63	2833
— dioxytriphenylméthane-carbo-			— diphenyltricarbonique	61	1411
nique	56	593	— diphenylvalérianique	61	945
— dioxyvalérianiques	63	2202	— diphtalique	56	291
— di-paroxyhenzoïque-oxyhen-			— diphtalique	63	2843
zoïque	62	1830	— diphtalylaldéhydrique	63	2685
— diphenacylacétique	61	1361	— dipropyl-acétique	60	433
— diphenacylacétique	63	2399	— dipropyl-acétylacétique	62	1686
— diphenacylmalonique	63	2848	— β dipropylacrylique	61	571
— diphenique	55	604	— α -dipropylcarbohenzoïque	61	955
— diphenique	61	1338	— β -dipropylcarbohenzoïque	61	956
— op-diphenique	61	1345	— β -dipropyléthylénolactique	62	1612
— P-diphenoldicarbonique	63	2831	— dipropylloxalique	62	1605
— diphenopropionique	63	2387	— dipyrogallopropionique	63	3004
— diphenylacétique	61	715	— dirésorcine-dicarbonique	63	3006
— diphenylacétique	61	931	— dirésorcine-phthaline	63	2860
— diphenylacétone-dicarbonique	63	2683	— distyrénique	61	961
— diphenylchromacétique	61	933	— distyrolique	61	840
— m-diphenylcarbonique	61	928	— disuccinique	61	1026
— o-diphenylcarbonique	61	926	— disulfocarhamique	67	480
— p-diphenylcarbonique	61	929	— disulfocyanique	67	563
— diphenyldéhydroypyridine- γ -car-			— disulfocyanique. Sels de l'—	67	564
bonique	63	2390	— disulfo-dihydroquinonique	56	602
— diphenyl-disulfureux	55	531	— disulfoéthylrique	56	193
— diphenylénacétique	61	948	— disulfo-hydroquinonique	56	602
— diphenylénacétone-carbonique	62	2137	— disulfonaphtaliques	55	512
— diphenylen-dicarbonique	61	1337	— disulfonaphtaliques	55	512
— diphenylen-glycollique	62	2113	— disulfophénoliques	56	483
— diphenyléthane-dicarbonique	61	943	— disulfophényliques	56	483
— diphenyléthane-dicarbonique	61	1353	— disulfotoluïque	61	731
— diphenyléthane-tricarbonique	61	1412	— disulfotoluïque	61	748
— diphenylfumarique	61	1860	— disulfurique (ou acide de Nord-		
— diphenylfurfurane dicarbonique	63	2847	hausen)	5	55
— diphenylglycollique	61	932	— disulfurique hydrate	5	56
— diphenylglycollique	62	2086	— ditartrylique	63	2748
— diphenylmaléique	61	1358	— dithiocarbamique	67	486
— o-diphenylméthane-dicarboni-			— dithiocarhamiques substitués	67	483
que	61	1347	— dithio-diisohutyrique	60	343
— diphenylméthane-tricarboni-			— dithionique, ou hyposulfurique	51	140
que	61	1412	— ditoluyldiamidopyruvique	68	174
— diphenyl-monosulfinique	55	529	— ditolylcarholactonique	62	2096
— diphenyl-monosulfonique	55	530	— ditolylphthalide	62	2147
— diphenylo-disulfurique	55	531	— α -ditolylpropionique	61	943
— diphenylosulfurique	55	530	— di-triphenylcarbinacétacétique	62	2152

Acide di-undécylénique	61	579	Acide éthoxycrotonique	62	1646
— divalérylène-dibutylène-carbo-			— éthoxy-isobutyrique	60	341
nique	62	1687	— éthoxylacétique	62	1513
— divalérylène-dibutylène-carbo-			— p-éthoxyphénylacétique	62	1876
nique	62	1772	— α-éthyl-β-acétopropionique	62	1677
— divalérylène-divalérique	62	1687	— σ-éthylacétosuccinique	63	2507
— divalérylène-divalérianique	62	1772	— β-éthylacétylacétique	62	1668
— divalonique	63	2220	— éthylbenziliq	62	2087
— dœglique	61	594	— O-éthylbenzoïque	61	751
— draconique	62	1831	— O-éthylbenzoïque	61	863
— dulcitane-pentasulfurique	56	334	— P-éthylbenzoïque	61	752
— duodécylrique	60	448	— éthylbenzoïlacétique	62	2028
— durène-carbonique	61	1443	— éthylbenzoïlacétique	62	2057
— duroyl-benzoïque	62	2131	— éthylbenzoïlformique	62	2010
— durylacétique	61	827	— A-éthylbenzylacétique	61	819
— durylique	55	446	— A-éthylbenzylacétique	61	877
— durylique	61	802	— éthylbenzylacétylacétique	62	2042
— de Dyson	63	2839	— éthylbenzylbenzoïque	61	942
			— éthylbenzylmalonique	61	1312
Acide Echicérique	63	2384	— éthylbromocoumarique-bromé	62	1984
— d'Ekstrand	62	2099	— éthylbromopodocarpique	62	2065
— élaïdique	61	587	— éthylcinnamylacétique	62	2063
— élaïdique	61	590	— éthylcoménique	63	2534
— élaïdodique	62	1693	— éthylcoumarinique	62	1971
— d'Elbs et Eurich	63	2851	— éthylcoumarique	62	1972
— — et Gunther	63	2851	— α-éthylcoumarique	62	1971
— élémique	63	2385	— β-éthylcoumarique	62	1972
— ellagique	56	774	— α-éthylcrotonique	61	558
— ellagique	63	3010	— γ-éthylcrotonique	61	560
— ellago-tannique	56	773	— éthylclacétique. Sa présence et		
— elœo-margarique	61	623	sa constatation dans les urines	62	1652
— elœo-stéarolique	61	624	— — — — —	73	124
— épihydrine-carbonique	61	1649	— éthylénacétylacétique	62	1721
— d'Erdmann	62	1953	— éthylénbenzhydrylicarbonique	63	2836
— érucique	61	594	— éthylénbenzoylbenzoïque	63	2845
— érucique	61	595	— éthyléndibenzoylmalonique	63	2845
— — monobromé	60	482	— o-éthylénbenzylcarbonique	61	1355
— — — — —	61	595	— éthylène-dicarbonique	61	1022
— érythrique	56	290	— éthylène-disulfurique	56	198
— érythri-tétrasulfurique	56	287	— éthylène-lactique	62	1539
— érythroglucique	56	285	— éthylénmalonique	61	1176
— érythroglucique	56	738	— éthylénolactique	62	1539
— érythroglucique	63	2420	— éthyléneprotocatéchique	63	2249
— érythro-oxyanthraquinon-carbo-			— éthyléthényl-tricarbonique	61	1381
nique	63	2683	— éthylfurfuromalonique	63	2580
— escinique	56	372	— β-éthylglutarique	61	1013
— escinique	63	3051	— α-éthyl-homo-o-phthalique	61	1307
— escioxalique	63	22	— éthyl-hyposulfureux	59	217
— esculétique	63	2618	— éthylidène-acétylacétique	62	1721
— esculétique	63	2925	— éthylidène-diacétique	61	1094
— éthényltriparbonique	61	1375	— éthylidène-dicarbonique	61	1046
— étherocoménique	63	2534	— éthylidène-éthényltriparboni-		
— éthionique	56	71	que	61	1399
— éthométhoxalique	62	1572	— éthylidène-lactique actif	62	1537
— éthométhoxybenzoïque	63	2248	— — — — — inactif	62	1519
— éthoxybenzylmalonique	61	1323	— éthylidénmalonique	61	1178
— éthoxybutyrique	62	1554	— éthylindoxylrique	68	1014
— éthoxybutyrique	62	1556	— — — — —	68	1070

Acide éthyl-isoamyloxyalique	62	1612
— éthyl-isopropylacétique	60	426
— éthyl-isosantonéux	62	2048
— éthylactique	62	1529
— éthyl-lévulinique	62	1677
— éthylmalonique	61	1074
— éthylméthronique	63	2570
— éthyl-méthyl-malique	63	2474
— éthyl-méthylloxacétique	62	1572
— éthylméthylsalicylique	62	1948
— éthylmucique	56	741
— éthyl-nitrolique	60	306
— éthyl-octo-éthényl-isopropyl- que	61	946
— éthylloxalanthranilique	68	1070
— éthylloxamique	67	390
— α -éthyl- β -oxybutyrique	62	1593
— α -éthyl- γ -oxybutyrique	62	1593
— éthylxypropylbenzoïque	61	800
— éthylxysubérique	63	2481
— éthylxytéréphtalique	63	2593
— éthylxytoluïque	62	1870
— α -éthyl- γ -oxyvalérianique	62	1601
— éthyl-paraconique	63	2216
— éthyl-paraoxybenzoïque	56	564
— éthylphénolcarboniques	62	1895
— α -éthylphénolcarbonique	62	1895
— β -éthylphénolcarbonique	62	1896
— éthylphénolphtaléique	63	2697
— éthylphénylhydrazine-phényl- glyoxylique	68	1426
— α -éthyl- β -phénylpropionique	61	819
— éthylphlorétique	62	1918
— éthylphosphoreux hibasique	56	78
— éthylphosphoreux bihasique	59	253
— — monohasique	59	261
— éthylpulvique	63	2689
— éthyl-pyroméconamique	67	872
— éthyl-salicylique	62	1971
— éthyl-santonéux	62	2047
— éthylsilicique, ou silico-propio- nique	6	277
— éthylsuccinamique	67	409
— éthylsuccinique	61	1092
— — — — —	67	659
— éthylsuccinylsuccinique	62	1722
— éthylsulfamique	67	892
— éthylsulfhydrique	56	66
— éthylsulfureux	56	76
— éthylsulfurique	56	73
— éthylsulfurique	59	217
— éthylsylvane-carbonacétique	63	2570
— α -éthyltartronique	61	1075
— α -éthyltartronique	63	2452
— éthylthiocarbonique dissymé- trique	59	239
— éthyl-p-tolylhydrazine-pyruvi- que	62	1640

Acide éthyluramidobenzoïque	68	1340
— éthyluriques	67	752
— éthylvanillique	63	2248
— euchroïque	68	1083
— eugénique	65	684
— eugéninique	63	2355
— eupittonique	56	642
— — — — —	63	3034
— euxanthique	63	3045
— — dibromé	63	3047
— — dichloré	63	3046
— euxanthonique	63	2656
— évernique	63	2301
— évernique	63	2947
— Acide de Feist	63	2355
— fellique	74	271
— ferricyanhydrique	5 ^a	413
— ferrique	20	45
— ferrocyanhydrique	5 ^a	356
— férulique	56	766
— — — — —	63	2828
— filicique	63	2636
— de Fischer	61	942
— fiscique	63	3059
— de Fittig	61	508
— fluobenzoïques	61	660
— fluohorique	6	59
— — Propriétés physiques et chi- miques de l' —	6	60
— fluochromique	20	246
— fluoranthéno-disulfurique	55	630
— o-fluorène-carbonique	61	1345
— fluoréno-dicarbonique	61	1357
— fluorénique	61	949
— fluorénosulfurique	55	567
— fluorescéine-carbonique	63	2956
— fluorescéique	63	2853
— fluorescine	63	2700
— Fluorhydrique	4	701
— — Applications et Bibliographie de l' —	4	714
— fluorhydrique. Dosage du fluor	4	712
— — Équivalent du fluor	4	709
— — Etat naturel de l' —	4	713
— — Préparation de l' —	4	701
— — Propriétés chimiques de l' —	4	704
— — Propriétés physiques de l' —	4	703
— — Recherche du fluor	4	710
— — Rôle minéralisateur de l' —	4	708
— — Urine contenant de l' —	75	1028
— fluosilicique	6	195
— — Propriétés de l' —	6	197
Acides à fonction complexe	62	
— — — — —	63	
— — Généralités sur les —	68	21
— — Ordres des Acides à fonction complexe	60	24

Acides à fonction simple	60	
— — — — —	61	
— — — — — Ordre des Acides à fonction simple	60	14
Acide formaldéhydo-pyruvique	63	2717
— Formique. Dosage de l' —	60	72
— — — — — Etat naturel de l' —	60	53
— — — — — Historique	60	52
— — — — — Modes de formation de l' —	60	54
— — — — — Préparation de l' —	60	58
— — — — — Propriétés de l' —	60	62
— — — — — Propriétés physiologiques de l' —	62	72
— — — — — Usages de l' —	60	73
— formique de la benhydrylamine	68	1268
— formobenzoyliques	62	1854
— formobenzoyliques gauche et droit	62	1861
— formobenzoylique	62	1954
— formobenzoylique- <i>m</i> -nitré	62	1860
— formobenzoylique- <i>o</i> -nitré	62	1860
— formyl-tricarbonique	61	1374
— de Fossek	61	569
— de Fossek	62	1611
— frangulique	56	700
— de Fraude	63	2392
— fulminique	67	253
— fulminique. Sels de l' —	67	256
— fulminurique	67	266
— — — — — Sels de l' —	67	267
— fumaramique	67	427
— fumarique	61	1014
— fumarique. — Bibliographie	61	1145
— furfuracrylique	62	1777
— furfurallévuliques	63	2345
— furfurangélique	62	1879
— furfurolacétacétique	63	2342
— furfuro-malonique	61	1013
— furfuro-propionique	62	1764
— furfuro-valérianique	62	1767
— furfuro-valérique	61	1117
— furfurquarténylique	62	1852
— furfurylmalonique	63	2557
— furilique	63	2641
— furomalonique	63	2580
— furonique	58	780
— furonique	63	3524
Acide Galactonique	63	2671
— galactélique	61	1330
— galactique	61	584
— galactoniques	63	2875
— galactonique	56	376
— galactose-carbonique	63	2963
— gallactinique	63	3031
— gallamique	68	1123
— galline	63	2954

Acide gallique	56	749
— — — — — gallique	63	2540
— — — — — gallique	75	894
— gallocarbonique	63	2932
— gallotannique	56	769
— gallutanique	63	3030
— gentisique	56	166
— gentisique	56	694
— géocérique	61	1127
— géorétique	61	1127
— gervique	63	3053
— de Gilm et Hlasiwetz	63	2617
— gingkoïque	60	483
— glaucohydro-ellagique	63	2946
— glaucomélanique	63	2945
— glucique	56	375
— glucique	56	410
— glucique	56	458
— α -glucoctonique	63	3018
— β -glucoctonique	63	3020
— glucoheptoniques	63	2960
— gluconiques	63	2869
— gluconique	56	348
— — — — —	56	415
— glucononique	63	3038
— glucosaccharique	63	2710
— glucoso-trisulfurique	56	360
— glucoso-vanillique	56	166
— glutaconique	61	1181
— glutaconique	61	1396
— glutamique	64	286
— — — — — Combinaisons métalliques de l' —	64	288
— glutanique	63	2463
— glutarique	61	1066
— glutiminique	67	419
— glycérammique	64	289
— glycéri-citrique	56	264
— glycéri-ditartrique	56	263
— glycéri-monotartrique	56	263
— glycériphosphorique	56	250
— glycérique	56	237
— glycérique	56	735
— — — — — ordinaire	63	2193
— glycérisulfureux	56	250
— glycérisulfurique	56	242
— glycérisulfurique	56	250
— glycidique	56	736
— — — — —	62	1627
— glycique	63	3050
— glycocholique	74	267
— glycogénique	56	433
— — — — —	63	2872
— glycoldisulfurique	56	193
— glycollique	55	189
— glycollique	55	375
— glycollique	61	987
— glycollique	62	1505

Acide glycollique. Dérivés de l' —	62	1511
— glycollique. Nitriles dérivés de l' —	67	558
— glycolmalonique	61	1375
— glycoloxysulfocarhamique	67	474
— glycolsulfurique	56	193
— glycoluramique	67	691
— glycuronique	56	743
— glycuronique	63	2892
— glycuronique	75	865
— glycuronique. Combinaisons éthérées ou conjuguées de l' —	75	867
— glycuroniques conjugués	75	870
— glycyrrhizique	56	700
— glyoxylique	56	189
—	61	988
—	63	2187
— glyoxypropionique	63	2212
— goïdinique	60	459
— de Goldschmidt	63	2810
— granatotannique	63	3057
— graphitique	63	2828
Acides gras.	60	
— volatils	75	8470
— gras. — Généralités. Formation.		
Décomposition des —	60	33
— Propriétés chimiques des —	60	41
— Propriétés physiques des —	60	386
— Contenus dans les urines	73	127
— de Griess	63	2666
— de Groger	63	2718
— guanocholique	74	273
— guloniques	63	2884
— gulonique lévogyre	63	2885
— gummique	63	2430
— gurgunique	61	1315
— gyrophorique	63	2770
Acide héliantique	63	2996
— hémellithylique	61	754
— hémimellique	61	1405
— (v) hémimellique	61	1405
— hémipinique	56	767
—	63	2804
— heptanepento-dioïque	63	3025
— hepta-salicylosalicylique	62	1791
— heptique	62	1730
— heptylacétique	60	440
— heptylacétique	61	1125
— heptyl-acétylacétique	62	1688
— heptyliques	60	427
— heptylique normal	60	415
— heptylmalonique	61	1124
— d'Hermann	63	2781
— hespérétinique	63	2330
— hespérique	63	2944
— hespéritique	56	695
— hexacrolique	63	2818

Acide hexahydro-γ-anthracène-carbonique	61	924
— hexahydrophthalique	61	1198
— hexaméthoxyrosolique	63	3034
— hexanitrosulfonique (de l'albunine)	68	1518
— hexaoxyheptylique	63	2960
— hexaoxystéarique	61	627
— hexépique. Formation de l' —	56	397
— hexérique	63	2203
— hexique	62	1725
— hexitalmique	63	2483
— hexylénique	61	565
— hexylparaconique	63	2484
— de Hillert (dioxycaproïque)	63	2205
— hippurique	68	956
— — Dérivés de l' —	68	963
— — Contenu dans les urines	73	128
— — Produits d'oxydation et produits de réduction de l' —	68	971
— hippuriques substitués	75	1063
— hippurylamidoacétique	68	969
— de Hjelt Eq. C ¹⁴ H ¹³ O ¹⁰	63	2478
— de Hoenig	62	2150
— d'Hofmann	63	3034
— d'Hofmann	63	3036
— α-homocaféique	63	2347
— homocoumarique	62	2018
— p-homocuminique	61	818
— homodiméthylprotocatéchique	63	2262
— homo-p-dioxybenzoïque	63	2274
— homoférulique	63	2293
—	63	2348
— homogentisinique	75	897
— homogentisique	63	2274
— homo-isophthalique	61	1294
— homo-isophthalique	63	2612
— homo-itaconique	61	1185
— homolactique	62	1505
— homomésaconique	61	1187
— homo-omhelliféronique	63	2353
— homo-m-oxylbenzoïque	62	1862
— β-o-homo-m-oxylbenzoïque	62	1864
— m-homo-m-oxylbenzoïque	62	1866
— m-homo-p-oxylbenzoïque	62	1886
— o-homo-p-oxylbenzoïque	62	1869
— homo-oxysalicylique	63	2271
— homophthalique	61	1293
— α-homoprotocatéchique	63	2260
— homopyrrol-carboniques	65	769
— β-m-homosalicylique	62	1862
— m-homo-salicylique	62	1871
— o-homo-salicylique	62	1871
— p-homosalicylique	62	1865
— homo-téréphthalique	55	456
— homotoluylique	61	765
— α-homovanillique	63	2261
— α-homovératrique	63	2262

Acide de Hönig	62	2150
— hordeïque	60	450
— — Bibliographie	60	451
— de Hubner	62	1801
— humique. Dosage, dans une terre acide, de l' — libre	34	182
— humulo-tannique	63	3057
— hydantoïque	67	691
— hydrabiétique	63	2681
— hydracrylique	62	1542
— hydrastique	63	2815
— hydratropique	61	782
— — Dérivés de substitution	61	782
— hydrazine-benzoïques	68	1428
— hydrazine-henzopyruvique	68	1427
— hydraziniques	65	723
— hydrindique	68	1054
— o-hydrindonaphtène - carboni- que	61	874
— hydrindonaphtène - dicarhoni- que	61	1326
— hydroamylhydroxalique	62	1599
— hydro-γ - anthracène - carboni- que	61	950
— hydrobenzoïndicarhonique	63	2834
— hydrobenzoïque	61	611
— hydrobenzuriqne	68	971
— hydrobromoxycitraconique	63	2459
— hydrobutyrofuronique	63	2511
— hydrocaféique	63	2292
— hydrochélidonique	63	2498
— hydrochloranilique	56	654
— hydrochloroxycitraconique	63	2459
— hydrocinnaménylacrylique	61	877
— —	61	898
— hydrocinnamique	61	765
— — Formation de l' —	61	839
— —	61	893
— o-hydrocinnamo-carbonique	61	1800
— hydrocoménique	63	2495
— hydroconique	63	2518
— hydrocorniculaire	62	2129
— hydrocoumarilique	62	1991
— — Formation, par l'amalgame de sodium, de l' —	62	2051
— α-hydrocoumarique	63	2835
— o-hydrocoumarique ou méli- létique	62	1900
— hydrocroconique	56	755
— hydrocroconique	63	2518
— hydrocyanorosolique	56	497
— hydrodéhydromuciques	63	2520
— hydrodicoumarique	63	2687
— —	63	2839
— hydrodiméthylcaféique	63	2294
— hydrodiphtalylactonique	63	2670
— hydroéthylcrotonique	60	401
— hydroféralique	63	2293

Acides hydro-fluoaluminiques	15	181
— — Formation de l' — et sels de l' —	15	182
— hydrofluoborique	6	58
— hydrofurfuronique	61	1100
— hydrofuronique	63	2498
— hydro-galléique	63	3015
— hydrohomoféralique	63	2306
— hydromalique	63	2421
— hydroméconique	63	2920
— hydromellique	61	1433
— hydromellonique	67	845
— hydromellophanique	61	1420
— hydro-M-méthylcinnamique	61	809
— hydrométhylcoumarique	62	1907
— hydrométhylmaringénique	62	1909
— hydrométhylombelliférone	63	2352
— hydrométhylparacoumarique	62	1909
— hydromucique	61	1183
— hydro-ombellique	63	2295
— hydrophénylglyoxyl-o-carboni- que	63	2618
— hydrophthalacone-carbonique	61	1870
— —	63	2416
— hydropipériques	63	2857
— hydroplumiérique	63	2570
— hydropolyporique	61	1335
— hydropréhnitique	61	1419
— — Formation par l'amalgame de sodium de l' —	61	1421
— hydroprotéiques	68	1486
— hydropyrocinchonique	61	1086
— hydropyrocoménique	62	1718
— hydropyromellique	61	1418
— hydroquinondicarhonique	63	2805
— hydroquinone-sulfurique	75	911
— hydroquinonphthaléique	63	2859
— hydroquinonphthaline	63	2700
— hydroquinontétracarhonique	63	3040
— hydrosulfogallique	63	3005
— hydrosantonique	63	2317
— hydrosorhique	61	561
— hydrosulfureux	5	63
— — Formation du sel acide de so- dium de l' —	5	54
— hydroxalique éthylé	62	1599
— hydroxanthique	67	572
— hydroxanthochélinodique	63	2897
— hydroxonique	67	728
— hydroxyhenzoïque	62	1765
— hydroxyhenzylurique	68	972
— hydroxycamphorique	61	1389
— α-hydroxycaprylique	62	1604
— hydroxydihenzoïque	63	2636
— hydroxydiphtalique	63	2669
— p-hydroxyhydratropique. Forma- tion de l' —, de Trinius, Voyez aussi Acide isophlorétique	62	1922

Acide α -hydroxy-méthyl- β -éthyl-succinique	63	2474
— hydroxypentique	62	1739
— hydroxyphénillactique	63	2297
— hydroxypyrotartrique	63	2456
—	63	2460
—	63	2462
— hydruvique	63	2892
— hydurilique	67	705
— Action du chlore sur l' —	67	707
— de Hyelt	62	1579
— hyénique	90	486
— hyocholalique	63	2366
—	74	273
— hyoglycocholique	74	272
— hyotaurocholique	67	905
—	74	272
— hyperbromique	4	602
— hyperiodique	4	681
— Basicité de l' —	4	685
— Composition de l' —	4	685
— Formation. Préparation et propriétés de l' —	4	681
— hyperodique	61	594
— hyperuranique	22	56
— hypoazoteux	4	323
— hypoazotique. Analyse de l' —	4	350
— Préparation de l' —	4	353
— Propriétés chimiques de l' —	4	358
— Propriétés physiques de l' —	4	344
— hypobromeux	4	597
— hypochloreux	4	527
— Analyse de l' —	4	536
— Préparation de l' —	4	528
— Propriétés chimiques de l' —	4	534
— Propriétés physiques de l' —	4	533
— hypochlorique	4	549
— Analyse de l' —	4	548
— Préparation de l' —	4	544
— Propriétés physiques et chimiques de l' —	4	546
— hypocholalique	63	2367
— hypogéique	61	583
— monobromé	61	583
— hypoiodeux	4	665
— hypoiodique	4	466
— Composition de l' —	4	669
— Préparation et propriétés de l' —	4	666
— hypophosphoreux	5	345
— Bibliographie de l' —	5	348
— Caractères généraux des hypophosphites	5	347
— Préparation de l' —	5	348
— hypophosphorique	5	334
— Analyse de l' —	5	337
— Caractères généraux des hypophosphates	5	336

Acide hypophosphorique. Préparation de l' —	5	338
— hyposulfureux	5	139
— — Série thionique	5	140
— hyposulfurique	5	140
— hypovanadique	19	83
Acide idrylcarbonique	61	964
— imasatique	68	1044
— imido-pyruvique	62	1642
— indazolacétique	68	1424
— indigo-sulfonique	61	896
— indoxylque	61	896
—	68	1014
—	68	1070
— indoxylsulfurique	68	1069
—	75	915
— inosique	75	494
— inulique	62	1953
— iodacétique	60	266
— iodeux	4	665
— iodhydrique	4	633
— Action de la chaleur sur l' — et dissociation	4	637
— Action de la lumière sur l' —	4	611
— Analyse de l' —	4	659
— Circonstances de la formation et de la préparation de l' —	4	654
— Dissolution de l' —	4	633
— Données thermiques sur l' —	4	636
— Equivalent de l' —	4	659
— Hydrates de l' —	4	635
— Préparation de l' —	4	642
— Propriétés chimiques	4	633
— Propriétés physiques	4	670
— iodique	4	675
— Chaleur de formation de l' —	4	675
— Circonstances de formation de l' —	4	676
— Composition de l' —	4	681
— Historique de l' —	4	670
— Hydrates d' —	4	672
— Préparation de l' —	4	677
— Propriétés chimiques et physiques de l'acide anhydre	4	671
— Propriétés physiques de l'acide monohydraté	4	673
— Propriétés chimiques de l'acide hydraté	4	674
— iodo-allylacétique	61	614
— <i>m</i> -iodobenzofique	61	687
— <i>o</i> —	61	686
— <i>p</i> —	61	688
— iodobutyriques	60	333
— iodocaprolique	60	395
— <i>m</i> -iodocinnamique	61	851
— <i>o</i> —	61	851
— <i>p</i> —	61	851

Acides iodohippuriques	68	966
— β -iodolactique	62	1537
— iodomélilotique	62	1905
— α (v) <i>m</i> -iodo- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	707
— <i>p</i> -iodo- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	708
— (s) <i>m</i> -iodo- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	708
— iodonitro-oxybenzoïque	62	1848
— α -iodophényllactique	62	1886
— α -iodo- β —	61	840
— iodopropioniques	60	301
— iodopyroméconique	62	1756
— <i>p</i> -iodosalicylique	62	1802
— iodostéaridénique	61	592
— iodostéarique	60	478
— iodoxybenzoïque	62	1820
— β -iosodurylique	61	805
— ipécacuanhique	63	2935
— ipomique	61	1121
— isamique (ou imasatique, ou rubindénique)	68	1044
— isapoglucique	63	2567
— isatique (ou triozindol	68	1057
— — Dérivés chlorés et bromés de l' —	68	1058
— — Dérivés substitués acides de l' —	68	1060
— isatogénique	61	895
— isatronique	61	861
— isatropique (Voy. Ac. atropique)	61	1361
— isatropiques	61	859
— α —	61	860
— β —	61	862
— iséthionique	56	71
— —	56	192
— —	59	226
— iso-aconitique	61	1395
— isoadipique	61	1086
— isoallylène-tétracarbonique	61	1416
— isoamylacétique	60	424
— P-isoamylbenzoïque	61	823
— isoamylcarbonique	60	396
— isoamyl-disulfocarbamique	67	485
— isoamylhyposulfureux	59	389
— isoamylidenacétylacétique	62	1733
— isoamylphosphoreux	59	394
— isoamylphosphorique	59	396
— isoamylsulfureux isomérique	59	389
— isoanthraflavique	56	721
— —	58	716
— —	88	656
— iso-arabique	63	2472
— isobillanique	63	3008
— isobromocinnamique	61	850
— isobromodéhydracétique	63	2288
— isobromomaléique	61	1157
— isobromométhacrylique	61	540
— isobutaconique	63	2225
— isobutényltricarbonique	61	1382

Acide isobutylacétique	60	396
— isobutylacétylacétique	62	1680
— isobutylamarique	63	2867
— isobutylbenzoïque	61	815
— M-isobutylbenzoïque	61	814
— M —	61	829
— isobutylbenzoylacétique	62	2040
— isobutylbenzylbenzoïque	61	945
— isobutylformique	60	351
— isobutylidenacétylacétique	62	1732
— isobutylmalonique	61	1104
— <i>p</i> -isobutyl-o-oxybenzine-carbonique	62	1947
— isobutylparaconique	63	2218
— isobutylsalicylique	62	1947
— isobutyltartronique	63	2474
— α isobutyltoluylque	61	823
— isobutyrique	60	319
— isobutyrique. Dérivés de substitution de l' —	60	338
— — Dérivés sulfurés de l' —	60	342
— isobutyriques chlorés	60	338
— isobutyriques monobromés	60	340
— isobutyrylbenzoïque	62	2029
— isobutyrylformique	62	1654
— isobutyrylphényloxyipivalique	62	1945
— isocamphorique	61	1206
— isocaprique	60	444
— —	61	574
— isocaproïque	60	396
— — Dérivés bromés de l' —	60	398
— isocaprolactonique	63	2484
— isocaprylique	68	432
— isocétique	60	454
— — Bibliographie de l' —	60	456
— isocholanique	63	2940
— isocitrique	63	2919
— isocrotonique	61	532
— isocyanacétique	67	347
— isocyanilique	67	275
— isocyanique	67	489
— — Combinaisons de l' — avec le chloral	67	501
— — Dérivés alcooliques complexes de l' —	67	500
— α -isocyanopropionique	67	349
— isodéhydracétique	63	2287
— isodibromosuccinique	61	1042
— isodibutolique	60	434
— isodiméthylsuccinique dissymétrique	61	1090
— — Formation de l' —	61	1089
— isodioxyatéarique	63	2208
— isodiphénique	61	1844
— isodulcite carbonique	63	2887
— isodulcitique	56	339
— —	56	742
— —	63	3023

Acide isodulcitonique	63	2716
— α -isodurylique	61	804
— γ -isodurylique	62	805
— isoférule	56	695
—	63	2330
— isofulminarique	66	272
— β -isofulminarique	67	274
— isofumarique	63	2450
— isoglycérique	63	2196
— isohémipinique	63	2287
— isohéptylique	60	422
— isohexérique	63	2204
— isohexique	62	1725
— isohydrocornicularique	62	2131
— isohydroférule	63	2293
— isohydromellique	61	1434
— isohydropyromellique	61	1418
— isohydrosorbique	61	562
— isomalique	63	2447
— de Kämmerer	63	2449
— isométhylnoropianique	63	2603
— isonaphtocoumarique	62	2085
— isonaphtoïque	61	917
— isonitrophénique	56	512
— isonitrophénylacétique	62	1958
— isonitrophthalique	61	1252
— α	61	1270
— isonitrosophénylacétique	61	721
— isonitrosovalérianique	62	1657
— isononylique	60	439
— isonorhémipinique	63	2802
— isonoropianique	63	2602
— iso-octylique	60	432
— isoœnanthylique	60	423
— iso-oxycuminique	62	1934
—	62	2015
— iso-oxyléique	62	1697
— isophényltribromopropionique	61	774
— isophlorétique	62	1921
— isophthalacétique	61	1407
— isophthalique, Formation de l'—	61	732
—	61	1262
— isopianique	63	2604
— isopimélique	61	1101
— isopropénylbenzoïque	61	872
— isopropylacétique	60	351
— isopropylacétylacétique	62	1676
— isopropylacétylène - carboni- que	61	610
— o-isopropylbenzoïque	61	798
— p- —	61	794
— isopropylbenzoylacétique	62	2033
— isopropylcrotonique chloré	61	568
— isopropyléthényltrimcarbonique	61	1385
— isopropylmalonique	61	1085
— Bibliographie	61	1086
— p-isopropyl-o-nitrophényl- β -bro- mopropionique	61	826

Acide p-isopropyl-o-nitrophényl- lactique	62	1951
Acide isopropoxyamique	67	392
— isopropylparaconique	63	2216
— o-isopropylphénolcarbonique	62	1937
— isopropylphénoldicarbonique	63	2630
— isopropylphénylacrylique	61	879
— isopropylphénylcinnamique	61	953
— isopropylphényl-p-coumarique	62	2132
— isopropylphényl-p-méthylcou- marique	62	2132
— isopropylsuccinique	61	1097
— isopropyltricarballoylique	61	1386
— isopulvique	63	2691
— isopyromucique	56	740
—	62	1752
— α -isopyrotartrique	61	1074
— β —	61	1072
— isopyrotérébique	61	564
— isosaccharinique	63	2712
— isosaccharique	63	2977
—	63	3063
— isosantoné	62	2047
— isosorbique	61	610
— isostéarique	60	474
— isosubérique	61	1111
— α —	61	1111
— β —	61	1112
— isosuccinique	61	1046
— isotartrique	63	2748
— isotoluique	61	731
— isotrioxystéarique	63	2424
— iso-urique	67	707
—	67	753
— isovalérique	60	351
— — Dérivés de substitution de l'—	60	368
— — État naturel. Préparation de l'a- cide valérique ordinaire et de l'acide de synthèse. Propriétés de l'acide ordinaire et de l'acide de synthèse.	60	352
— isovaléryl-isovalérianique	62	1686
— isovanillique	63	2243
— isovulpique	63	2691
— isoxylidique	61	1292
— isoxylrique	61	755
— isuvitique	61	1293
— itabromopyrotartrique	61	1062
— itachloropyrotartrique	61	1060
— itaconanilique	68	1252
— itaconique	61	1162
— itadibromopyrotartrique	61	1063
— itadichloropyrotartrique	61	1061
— itamalique	63	2454
— itatartrique	63	2760

Acides Jalapinologique	62	1691
— jalapique. (Transformation de l'— en acide jalapinologique)	61	1692

Acide japonais. Voyez : Catéchine et Acides catéchiques; voyez aussi : Jalapine.	56	370
— juglonique.	63	2583
Acides de Kachler	63	2925
— de Kämmerer	63	2449
— de Kekulé. (Acide malique inactive)	63	2444
— kétolactonique.	61	1221
— — — — —	63	2508
— de Kiliani	61	1191
— de Kleemann et Liebermann.	63	2934
— de Kochs (Ac. dioxybutyrique).	63	2201
— kynurénique.	75	902
Acide laccaïque.	63	3007
— lactamidique.	67	858
— — Dérivés éthylés de l' —	67	858
— lactangélique	62	1664
— lactiques.	62	1519
— lactique ordinaire	62	1519
— — Dérivés de l' —	62	1526
— — contenu dans les urines	73	123
— — — — —	75	850
— β — dichloré.	62	1533
— β — trichloré.	62	1533
— lactique de fermentation.	62	1519
— lactobionique	63	3051
— lactonique	56	434
— lactoniques	63	2875
— — lactoso, et maltoso-carboniques	63	3055
— lacturamique.	67	695
— lactyllactique	62	1526
— lapachique.	62	2093
— larixinique.	63	2626
— laurique	60	447
— lauronolique.	61	616
— laurostéarique	60	447
— lauroxylique	55	454
— — — — —	61	787
— lécanorique	56	748
— — — — —	62	2267
— de Leeds et de Rochleder	63	2257
— léparylique	61	1117
— leucique.	62	1582
— de Leuckart et Schmidt.	62	2078
— leuconique.	56	755
— — — — —	63	3022
— leucorosolique.	56	497
— leucyluramique	67	695
— lévopimarique	61	886
— lévulinique	56	410
— — — — —	62	1655
— lévulose-carbonique	63	2962
— de Leymann et Will	63	2348
— lichenstéarique	62	1734

Acide de Liebermann et Kleemann.	63	2934
— lignocérique.	60	484
— limettique	63	2823
— de Limpricht. Dérivés chloré et bromé	62	1666
— de Link	63	2955
— linoléique	61	623
— — — — —	61	632
— linoléinique	61	632
— linolique.	61	625
— linusique	61	627
— lithobilinique	63	2773
— lithobilique	74	274
— lithofellique.	74	274
— lobarique	63	2670
— de Loos	61	631
— de Lorenz	63	2316
— — — — —	63	2360
— de Lossen	61	1367
— — — — —	63	2414
— de Loydt.	63	2443
— lupulique	63	3059
— lutéique	63	3054
Acides malanilique	68	1259
— maleinanilique.	68	1248
— maleinfluoescéique	63	2838
— maléique.	61	1146
— — Bibliographie	61	1160
— malique droit	63	2440
— maliques inactifs.	61	1139
— — — — —	63	2441
— — de Bremer	63	2446
— — de Pasteur	63	2442
— — de Sabanejew.	63	2446
— — de Werigo et Tanatar.	63	2445
— — ordinaire	63	2432
— malonique	61	1009
— — — — —	61	1020
— — Dérivés bromés.	61	1017
— — Dérivés chlorés.	61	1017
— malono-anilique	68	1232
— maltobionique	63	3050
— maltosaccharique	63	2712
— maltoso-carbonique	63	3055
— malyurérique.	67	696
— — Action du brome sur l' —	67	697
— mandéliques.	62	1854
— manganique	21	69
— de Mann.	61	955
— mannitique.	56	741
— — — — —	63	2883
— mannitoborique	56	322
— mannitohexasulfurique.	56	321
— mannitophosphorique	56	322
— mannitotrisulfurique.	56	321
— mannoctonique.	63	3021
— manno-heptonique.	63	2236

Acides manno-heptonique.	63	2964	Acide métacopahivique.	61	1315
— mannoniques.	63	2879	— métacopahuvique.	61	885
— mannonique.	63	3037	— métacoumarique.	62	1986
— mannonique lévogyre.	63	2881	— métacrésylsulfureux.	55	419
— mannosacchariques.	63	2974	— métacrylique.	61	536
— mannosaccharique lévogyre.	63	2976	— méta-cuménylacrylique.	62	2034
— margareux.	60	461	— méta-diphénylène-acétone-car-		
— margarique.	60	461	bonique.	62	2136
— — — — —	60	463	— métafulminurique.	67	273
— Bibliographie de l'—	60	482	— — Sels de l'—	67	274
de Markownikow.	61	1198	— métagalique.	56	635
— méconamique.	67	888	— — — — —	56	750
— méconine-acétique.	63	2599	— — — — —	56	771
— méconique.	63	2929	— méta-hydrocoumarique.	62	1906
— méconique normal.	63	2562	— méta-iodhydrocinnamique.	61	776
— médullique.	60	481	— méta-isatique.	68	1061
— ménéénique.	63	2795	— méta-méthylcinnamique.	61	873
— mélanurénique.	67	838	— méta-méthylglycolique.	62	1894
— Combinaisons de l'—	67	839	— métanitrocuményldibromopro-		
— mélanurique.	67	838	pionique.	61	827
— mélidoacétique.	67	832	— métanitrocuminique.	61	801
— Combinaisons de l'—	67	833	— métanitrohydrocinnamique.	61	777
— mélilotique.	62	1900	— méta-nitro-toluylique.	61	722
— méliissique.	60	489	— méta-ortho-p-propylbenzoïque.	61	793
— mellique.	61	1435	— méta-oxybenzoïque.	56	542
— Bibliographie de l'—	61	1442	— — — — —	62	1814
— mellitique.	61	1435	— Dérivés bromés, iodés et		
— mellonhydrique.	67	845	nitrés.	62	1819
— mellonique.	67	845	— méta-β-oxy-cuminique.	62	1937
— α-mellophanique.	61	1422	— méta-oxypropylbenzoïque.	62	1929
— ménaphtoxylique.	61	903	— métapectique.	56	436
— mésachloropyrotartrique.	61	1061	— — — — —	72	44
— mésaconique.	61	1061	— métaphénolsulfonique.	56	482
— — — — —	61	1172	— métaphosphorique.	5	322
— mésadibromopyrotartrique.	61	1064	— métaphosphorique. Caractères		
— mésiténe-lactone carbonique.	63	2287	généraux des métaphosphates.	5	323
— mésitylénique.	55	436	— — Composés amidés de l'—	14	122
— — — — —	61	760	— — Modifications polymériques		
— mésitylenphtaloylique.	62	2131	de l'—	5	324
— mésitylphtalique.	62	2100	— Préparation de l'—	5	323
— mésocamphorique.	61	1205	— métaphtalique.	61	1262
— mésotartrique.	63	2756	— — Produits de substitution de l'—	61	1265
— mésoxalique.	61	1018	— métapimélique.	61	1101
— — — — —	62	1682	— métasaccharinique.	63	2713
— — — — —	63	2720	— — — — —	63	2976
— mésoxaluramique.	67	733	— métasantonique.	63	2364
— méta-amidophénylglyoxylique.	68	1061	— métasulphénique.	56	482
— méta-benzhydrylbenzoïque.	62	2089	— métatartrique.	63	2747
— méta-benzoylbenzoïque.	62	2110	— métatolique.	61	731
— méta-bromhydrocinnamique.	61	771	— — Produits de substitution.	61	733
— — — — —	61	846	— métatungstique.	18	172
— métabromonitrotoluique.	61	746	— métaxénylhydrosulfureux.	55	429
— méta-bromo-toluylique.	61	718	— métaxénylsulfureux.	55	429
— métacamphrésique.	61	1189	— méta-xylophthaloylique.	62	2123
— métacétique.	60	275	— méta-xylylendimalonique.	61	1426
— métacétonique.	60	275	— méta-xylylphtalique.	62	2099
— méta-chlorhydrocinnamique.	61	769	— méthène-dimalonique.	61	1417
— métachlorobenzoïque.	61	664	— méthényltricarbonique.	61	1374

Acide méthine-tricarbonique . . .	67	441
— β -métho- <i>o</i> -phtalique. Formation de l' — . . .	62	1865
— méthoxyacrylique . . .	62	1647
— méthoxybutyrique . . .	62	1553
— méthoxycarballylique . . .	63	2920
— méthoxycoumarique . . .	63	2370
— méthoxycrotonique . . .	62	1646
— méthoxyglutarique . . .	63	2465
— méthoxy-isophtalique . . .	63	2580
— β -méthoxy-isophtalique . . .	63	2587
— méthoxylacétique . . .	62	1512
— méthoxyl-benzalmalonique . . .	63	2643
— méthoxyl- <i>m</i> -oxycinnamique . . .	63	2246
— méthoxylpropionique . . .	62	1528
— méthoxy- <i>o</i> -phtalique . . .	63	2585
— méthoxysalicylique . . .	63	2233
— méthoxytéréphtalique . . .	63	2592
— méthoxytoluïque . . .	62	1865
— méthoxytoluïque . . .	62	1872
— méthoxy- <i>p</i> -toluïque . . .	62	1873
— méthronique . . .	63	2360
— α -méthylacétoglutarique . . .	63	2508
— méthylacétylacétique . . .	62	1655
— méthyl-acétyle pyronone . . .	63	2282
— α -méthylacétylsuccinique . . .	63	2504
— β -méthylacétylsuccinique . . .	63	2504
— méthylaldéhyde-vanillique . . .	63	2604
— méthylalloxanique . . .	67	735
— β -méthylallylacétylacétique . . .	62	1732
— méthylanthraquinone - carbonique . . .	63	2403
— méthylatropique . . .	61	874
— méthylbenzoylacétique . . .	62	2019
— méthylbenzoylacétylacétique . . .	63	2377
— méthylbenzoylformique . . .	62	2036
— méthylbenzylacétique . . .	61	811
— méthylbenzylacétylacétique . . .	62	2039
— <i>p</i> -méthyl- <i>o</i> -benzylbenzoïque . . .	61	940
— méthylbenzylglycollique . . .	62	1931
— méthylbenzylmalonique . . .	61	1307
— méthylbromocoumarilique . . .	62	2052
— méthylchromocoumarique . . .	62	1984
— γ -méthyl- γ -bromo-indonaphtène- β -carbonique . . .	61	878
— α -méthylbutyrocoumarique . . .	62	2025
— β -méthylbutyrocoumarique . . .	62	2026
— méthylcaféique . . .	63	2328
— α -méthyl- β -carbonique . . .	63	2371
— α -méthylcinnamique . . .	61	866
— β -méthylcoumarilique . . .	62	2055
— méthylcoumarique . . .	62	1970
— α -méthylcoumarique . . .	62	1970
— méthylcrotonique . . .	61	549
— méthylidiacétique . . .	62	1655
— méthylidialyloxalique . . .	62	1731
— méthyldibromoxyphényldibromo-valérianique . . .	62	1950

Acide méthyldihuty lacétique . . .	60	445
— méthyl-diéthylacétique . . .	60	424
— méthyldinitrocoumarique . . .	62	1986
— méthyldiphénylacétique . . .	61	936
— méthylène - dioxyphénylacrylique . . .	63	2332
— méthylène - dioxyphénylpropionique . . .	63	2350
— méthylène - nitro - protocatéchique . . .	63	2253
— méthylène-protocatéchique . . .	63	2246
— méthylénhydrocaféique . . .	63	2350
— méthylénocaféique . . .	63	2332
— méthylénodioxyphténylangélique . . .	63	2360
— méthylénodioxyphténylglycollique . . .	63	2565
— méthylénodioxylvalérianique . . .	63	2316
— méthyléthényltricarbonique . . .	61	1379
— méthyléthoxalique . . .	62	1572
— méthyléthylacétique . . .	60	378
— — . . .	61	1084
— méthyléthylacétique. Composés bromés et iodés. Sels de l' — . . .	60	376
— méthyl- β -éthylacétosuccinique . . .	63	2510
— méthyléthylacétylacétique . . .	62	1675
— α -méthyl- β -éthylacrylique . . .	61	557
— méthyléthylacrylique et acétate de cuivre . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et acétate de zinc . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et chlorure ferrique . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et nitrate d'argent . . .	61	558
— méthyléthylacrylique et nitrate de plomb . . .	61	558
— méthyléthyl-dioxybenzoïque . . .	63	2238
— méthyléthylmalonique . . .	61	1083
— — Bibliographie . . .	61	1084
— α -méthyléthyl- β -oxyhutyrique . . .	62	1600
— méthyléthylprotocatéchique . . .	63	2248
— β -méthyl- α -éthyl- γ -valérianique . . .	62	1610
— méthylfêrulique . . .	63	2330
— méthylfurfuracrylique . . .	62	1852
— méthylfurfurane - carbonacétique . . .	63	2560
— méthylglutaconique . . .	61	1183
— α -méthylglutarique . . .	61	1093
— β -méthylglutarique . . .	61	1094
— α -méthylglycidique . . .	62	1647
— β -méthylglycidique . . .	62	1648
— γ -méthylglycidique . . .	62	1648
— méthylglycollique . . .	62	1512
— méthylglycoluramique . . .	67	693
— méthylhépérétinique . . .	63	2331
Acides méthylhexylparaconiques . . .	63	2222
— méthylhomofêrulique . . .	62	2349

Acide méthylhomo-oxybenzoïque . . .	62	1864
— α -méthyl-o-homophtalique . . .	61	1296
— méthyl-m-homo-salicylique . . .	62	1872
— méthylhydantoïne-carbonique . . .	67	694
— méthylhydantoïque . . .	67	693
— γ -méthylhydrindène- β -carboni- que . . .	61	877
— α -méthylhydrindonaphtène- β - carbonique . . .	61	900
— méthylhydrocaféique . . .	63	2293
— méthylhydrocoumarique bibro- mé . . .	62	1910
— méthylhydrohomo-férulique . . .	63	2206
— méthylhydro-ombellique . . .	63	2308
— méthylhydroquinon-formique . . .	63	2236
— γ -méthylhydroxyglutarique . . .	62	1658
— γ -méthylindène- β -carbonique . . .	61	900
— α -méthylindonaphtène- β -carbo- nique . . .	61	900
— α -méthylindonaphtène- β -carbo- nique . . .	61	877
— méthylisobutylglycérique . . .	63	2206
— méthylisobutylparaconique . . .	63	2219
— méthylisoférulique . . .	63	2331
— α -méthylisophtalique . . .	61	1291
— méthylisopropylacétique. Sels . . .	60	411
— méthylisopropylpropionique . . .	60	426
— méthyllactique . . .	62	1528
— α -méthylmalique . . .	63	2456
—	63	2460
— β -méthylmalique . . .	63	2462
— méthylméthronique . . .	63	2568
— méthyl- α -naphtofurfurane-car- bonique . . .	62	2114
— méthyl- β -naphtofurfurane-car- bonique . . .	62	2116
— méthylnitrocoumarique . . .	62	1986
— méthylnitrolique . . .	55	162
— méthylnopropianique . . .	63	2594
— méthylolophénoxyéthanoïque . . .	63	2300
— β -méthylombellique . . .	63	2350
— α -méthylorthoxyphénylacryli- que . . .	62	1970
— méthyloxamique . . .	67	238
— m -méthyl-p-oxybenzoïque . . .	61	734
— o -méthyl-p-oxybenzoïque . . .	61	727
— α -méthyl- α -oxybutyrique . . .	62	1572
— α -méthyl- β -oxybutyrique . . .	62	1574
— α -méthyl- β -oxycrotonique . . .	62	1663
— méthyloxyglutarique . . .	63	2465
— α -méthoxyglutarique . . .	63	2471
— β - . . .	63	2471
— méthyloxyisophtalique . . .	63	2587
—	63	2589
— méthyl-p-oxyphénylacrylique . . .	62	1989
— méthyloxyphthalique . . .	63	2885
— méthyl- α -oxyphthalique . . .	63	2582
— méthyloxy-salicylique . . .	63	2236

Acide méthyloxysuccinique . . .	63	2460
— métyloxytéréphtalique . . .	63	2592
— α -méthyl- γ -oxyvalérianique . . .	62	1594
— β -méthyl- γ -oxyvalérianique . . .	62	1596
— méthylparabanique . . .	67	663
— méthylparaconique . . .	63	2214
— méthylparoxybenzoïque . . .	62	1831
— méthylpenténone- β -dioïque . . .	63	2519
— méthylphénylcinnamique . . .	61	960
— méthylphénylfumaramique . . .	68	1247
— méthylphénylfurfurane-carboni- que . . .	62	2079
— méthylphényl-hydrazine-phé- nylglyoxylique . . .	68	1426
— méthylphénylhydrazine-pyruvi- que . . .	62	1639
— α -méthyl- β -phényllactique . . .	62	1932
— méthylphénylparaconiques . . .	63	2377
— méthylphénylpropiolique . . .	61	898
— m -méthylphénylpropionique . . .	61	809
— méthylphlorétique . . .	62	1917
— α -méthylpropiocoumarique . . .	62	2011
— β - . . .	62	2011
— méthylpropioparacoumarique . . .	62	2014
— méthylpropylacétique . . .	60	404
—	61	558
— méthylpropylacétylacétique . . .	62	1680
— méthylpropylbenzoïque . . .	61	817
— β -méthylpropyléthénolactique . . .	62	1600
— α -méthylpropyl- β -oxybutyri- que . . .	61	1609
— méthylpropylphénylacétique . . .	62	2035
— méthylpropylsalicylique . . .	62	1946
— méthylprotocatéchique . . .	56	647
—	63	2243
— méthylpulvique . . .	63	2689
— méthylpyrogallique . . .	63	2243
— méthylpyromucique . . .	62	1759
— méthylpyrotitartrique . . .	62	1766
— α -méthylquinoléine-carbonique . . .	65	1519
— méthylrésorcine-phthaloylique . . .	63	2668
— méthylsilicique. ou silico-acé- tique . . .	6	277
— méthylsuccinique . . .	61	1051
— méthylsylvane-carbonacéti- que . . .	63	2568
— méthyltartronamique . . .	67	877
— méthyltartronique . . .	63	2448
— méthyltéréphtalique . . .	61	1290
— méthylthioparabanique . . .	69	793
— méthyl-p-thymacrylique . . .	62	2041
— méthyltolindocarbonique . . .	62	2002
— méthyl-p-tolylhydrazine-pyruvi- que . . .	62	1640
— méthyltriphénylcarbinol- m -car- bonique . . .	62	2147
— méthyltriphénylcarbinol- o -car- bonique . . .	62	2146

Acide méthyltriphényloxyméthane-carbonique	62	2145
— méthylurique	67	750
— méthyluvique	62	1766
— de Michael	63	2384
—	63	2824
— de Mielck	61	610
— molybdique	19	12
— — hydraté	19	15
— monobromacétique	60	256
— α -monobromacrylique	61	513
— monobromadipique	61	1081
— monobromalique	63	2447
— monobromobutyrique	60	329
— monobromoiscaproïque	60	398
— monobromoléique	61	589
— monobromomalonique	61	1017
— monobromomonochloroacéti- que	60	264
— monobromocéanthyllique	60	421
— α -monobromopropionique	60	292
— β -monobromopyromucique	62	1745
— δ -	62	1746
— monobromoricinoline	62	1696
— monobromostéaroline	61	625
— monocarbonés-pyridiques	65	846
— monochloracétique	61	1017
— α -monochloracrylique	61	510
— monochloroangélique	61	553
— monochlorobutyriques	60	325
— γ -monochlorocinnamique	61	844
— monochlorohippurique	68	964
— α -monochloropropionique	60	286
— β -	60	287
— monochlorosuccinique	61	1038
— monochlorovalérique	60	368
— monoéthylphosphorique	59	259
— monoéthylthiophosphorique	59	260
— α -monohydrocaféique	63	2305
— monoiodovalériques	60	376
— monométhylphosphinique	69	298
— monophénylphosphorique	59	646
— monosulfocarbamiques	67	470
— moringine	60	482
— mucique	56	333
—	63	2979
— mucohromique	60	331
—	62	1705
— mucohromique. Dérivés azotés	62	1708
— mucochlorique	62	1705
— mucolactonique	63	2224
— muconique	61	1217
— mucovinique	56	741
— mycomélinique	67	756
— myristique	60	452
—	63	2607
— — tétrabromé	60	453
— — Bibliographie	60	454

Acide myristolique	60	452
—	61	621
— myromélique	67	759
— myronique	56	370
Acides Naphtalfluorescéique	63	2865
— α -naphtalidique	68	1280
— α -naphtaline-dicarbonique	61	1333
— β -naphtaline-dicarbonique	61	1334
— γ -naphtaline-dicarbonique	61	1333
— δ -naphtaline-dicarbonique	61	1334
— E-naphtaline-dicarbonique	61	1334
— naphtaline-tétracarbonique	61	1429
— naphtalique	55	483
— — de Claus et Meixner	61	1336
— naphtalodisulfuriques	55	512
— naphtalosulfuriques	55	511
— — Dérivés bromés, chlorés et ni- trés des —	55	519
— naphtalosulfurique dibromé	55	515
— — monobromé	55	514
— — tétrachloré	55	514
— — trichloré	55	514
— naphtalotétrasulfurique	55	513
— naphène-disulfureux	55	512
— β -naphthocoumarique	62	2085
— α -naphtoïque	61	903
— β -naphtoïque	61	917
— naphtolangélique	62	2091
— α -naphtolcarbonique	62	2071
— β -naphtolcarbonique	62	2078
— naphtoldisulfureux	88	611
— naphtholglycuroniques	63	2943
— α -naphtholmaléinfluorescéique	63	2704
— naphtholsulfureux	88	598
— naphtholtrisulfureux	88	619
— naphtosulfurique monochloré	55	513
— naphtoxalique	56	678
—	63	2817
— naphtoyl- <i>o</i> -benzoïque	62	2141
— naphtoylformique	62	2082
— α -naphtylacétique	62	923
— α -naphtylacrylique	61	931
— naphtylamine-sulfureux	88	558
— α -naphtylcarboxylique	61	903
— naphtylglycollique	62	2078
— naphtylglyoxylique	62	2082
— α -naphtyl-hydrazine-pyruvique	68	1432
— β -	68	1433
— naphtyl- β -imidobutyrique	68	1285
— naphtyl-monosulfurique	55	516
— naphtyloxamique	68	1276
— naphtylsulfureux	55	511
—	88	549
— naphtylsulfurique	56	570
— narcéonique	63	3013
— neurostéarique	60	473
— nichique	18	14

Acide nitramido- α -naphtolique . . .	61	914
— nitreux. Voyez à Acide azoteux.		
— nitriles	67	355

Acide nitrique. Voyez également à		
Acide azotique. Applications de		
l' —	36	350
— de l'atmosphère	79	15
— Bibliographie de l' —	36	351
— Dosage de l' —	31	228
— Dosage de l' —	79	207
— dans les terres (procédé		
Boussingault) de l' —	34	154
— dans les terres (procédé		
Schlössing) de l' —	34	151
— Emploi de l' — dans la métal-		
lurgie de l'argent.	50	417

Industrie de l' — nitrique . . .	36	333
— FABRICATION de l' —	36	335
— Appareils utilisés pour la fa-		
brication de l'acide nitrique. . .	36	339

APPAREILS MÉTALLIQUES

— Chaudières ou marmites . .	36	344
— Cylindres en fonte.	36	342

APPAREILS EN VERRE

— Cornues en verre	36	339
— Composition de l' — commer-		
cial.	36	334
— Emballage de l' —	36	350
— Historique de la fabrication de		
l' —	36	333
— Préparation directe de l'acide		
blanc. Fractionnement des pro-		
duits	36	345
— Propriétés de l' — commercial.	36	334
— Prix de revient	36	350
— Purification de l' —. Utilisation du		
sulfate de soude obtenu comme		
résidu de la fabrication	36	349
— Rendement de l' — blanc . .	35	347
— Rendement pratique dans les		
cornues de verre	36	341
— Théorie de la fabrication de		
l' —	36	336

Acide <i>m</i> -nitro- <i>p</i> -aldéhydocinna-		
mique.	62	2055
— nitroarachique.	60	479
— nitrobarbiturique	67	669
— nitrobenzine sulfurique	68	1461
— <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	690
— <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	868
— <i>p</i> -nitrobenzoïque	61	692
— <i>p</i> -nitrobenzoylacétique. . . .	61	897
—	62	2005

Acide nitrobenzoylbenzylmaloni-		
que.	63	2678
— <i>m</i> -nitrobenzoylformique	62	1966
— <i>o</i> -nitrobenzoylformique	62	1960
— nitrobenzoylmalonique.	63	2642
— nitrobenzoyltétraméthylénecar-		
bonique.	62	2062
— <i>p</i> -nitrobenzylidène-rhodanique.	62	1993
— nitrocaproïques	60	408
— nitrocaprylique	60	431
— nitrocétyl-azobenzoylacétique .	68	1436
— nitrochloro- α -naphtolique. . .	61	916
— nitrochlorophénamique	56	533
— <i>o</i> -nitrocinnaménylacrylique . .	61	899
— <i>m</i> -nitrocinnamique	61	853
— <i>o</i> -nitrocinnamique	61	852
— <i>p</i> -nitrocinnamique	61	854
— <i>m</i> -nitrocinnamocarbonique. . .	61	1821
— <i>o</i> -nitrocinnamylformique	62	2059
— nitrocitrique	63	2916
— nitrococussique	62	1868
— nitrocoumarique	62	1985
— (di) nitrocoumarique.	62	1985
— <i>m</i> -nitrocuménylacrylique	61	881
— <i>o</i> -nitrocuménylacrylique	61	880
— <i>o</i> -nitrocuménylbromacrylique .	61	881
— nitrocuményl- β -bromopropioni-		
que.	61	826
— nitrocuményldibromopropioni-		
que.	61	827
— <i>o</i> -nitrocuménylpropionique. . .	61	881
— <i>o</i> -nitrocuminique.	61	882
— nitrodibromobenzoïque	61	707
— <i>p</i> -nitrodibromocinnamique. . .	61	897
— nitrodiméthylhomogentisique. .	63	2265
— <i>o</i> -nitrodiméthylphénylacétique.	61	808
— nitrodiphénylcarbonique. . . .	61	928
— nitro-dracylique	61	692
— nitro-éthylbenzoïque.	61	753
— <i>p</i> -nitroéthylbenzylacétique. . .	61	819
— nitroferriicyanhydrique. . . .	5 ^a	425
— nitro-graphitique	5 ^a	30
— nitrohématique. Voir acide pi-		
crique	56	532
— nitrohémipinique	63	2801
— nitrohippurique	68	966
— nitrohydrocoumarique	62	1911
— nitro-isobutylbenzoïque	61	815
— nitro- <i>p</i> -isobutylbenzoïque . . .	61	816
— nitro-isophtalique assymétrique	61	1270
— nitro-isophtalique symétrique .	61	1267
— β -nitroisophtalique	31	1270
— nitro-isovanillique	63	2253
— nitrolactique	62	1529
— nitroliques.	67	75
— <i>o</i> -nitromésitylénique.	61	763
— <i>p</i> -nitromésitylénique.	61	764
— nitrométaxénylsulfureux. . . .	55	429

Acide nitro-méthoxycinnamique . . .	62	1985
— nitrométhylcoumarilique . . .	62	2056
— nitro-méthylisoxycuminique . . .	62	1935
— nitro- β -méthylombelliférone . . .	63	2352
— nitronaphtalique . . .	61	911
— α -nitronaphtolique . . .	61	911
— β -nitronaphtolique . . .	61	912
— γ -nitronaphtolique . . .	61	913
— δ -nitronaphtolique . . .	61	922
— nitronaphtolcarbonique . . .	62	2074
— nitro-opianique . . .	63	2601
— nitro-oxaniliques . . .	68	1227
— nitro-oxybenzoiques . . .	62	1843
— nitro-oxypropylbenzoïque . . .	61	802
— <i>m</i> -nitro-oxypropylbenzoïque . . .	62	1928
— <i>o</i> -nitro-oxypropylbenzoïque . . .	62	1927
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -oxypropylbenzoïque . . .	61	882
— nitro-oxy-toluique . . .	62	1870
— nitrophénique . . .	56	531
— nitrophénitque . . .	56	516
— nitrophénylbenzoïque . . .	61	928
— β - <i>p</i> -nitrophénylbromacrylique . . .	61	857
— <i>o</i> -nitrophénylbromolactique . . .	62	1891
— <i>m</i> -nitrophényl- β -bromopropio- nique . . .	61	780
— <i>o</i> -nitrophényl- β -bromopropio- nique . . .	61	779
— <i>p</i> -nitrophényl- β -bromopropio- nique . . .	61	780
— <i>o</i> -nitrophénylchlorolactique . . .	62	1890
— <i>p</i> -nitrophénylchlorolactique . . .	62	1890
— nitrophénylglycérique . . .	63	2299
— <i>m</i> -nitrophényllactique . . .	61	1888
— <i>m</i> -nitro- β -phényllactique . . .	62	1888
— <i>o</i> -nitro- β -phényllactique . . .	62	1886
— <i>p</i> -nitro- β -phényllactique . . .	62	1889
— <i>o</i> -nitrophénylméthacrylique . . .	61	868
— <i>p</i> -nitrophénylméthacrylique . . .	61	868
— <i>p</i> -nitrophényl- α -nitracrylique . . .	61	855
— <i>p</i> -nitrophénylnitrolactique . . .	62	1890
— <i>o</i> -nitrophényloxyacrylique . . .	62	1994
— <i>o</i> -nitrophénylpropiolique . . .	61	894
— <i>p</i> -nitrophénylpropiolique . . .	61	897
— <i>p</i> -nitrophénylpropionique . . .	61	857
— nitrophtalique anhydre . . .	61	1256
— α -nitrophtalique . . .	61	1252
— β -nitrophtalique . . .	61	1252
— nitrophtalosulfurique . . .	55	515
— nitro-pipéronylique . . .	63	2253
— nitropodocarpique . . .	62	2066
— <i>m</i> -nitropropénylbenzoïque . . .	61	872
— β -nitropropionique . . .	60	304
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -propylbenzoïque . . .	61	882
— <i>o</i> -nitropropylcinnamique . . .	61	882
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -propylcinnamique . . .	61	879
— nitropyroméconique . . .	62	1757
— <i>p</i> -nitro-pyrotartranilique . . .	68	1241
— α -nitrosalicylique . . .	62	1808

Acide β -nitrosalicylique . . .	62	1806
— nitrosobarbiturique . . .	67	671
— — Sels de l' — . . .	67	672
— nitrosobutyriques . . .	60	335
— nitrosodipyroméconique . . .	62	1757
— nitrosoéthylindoxylrique . . .	68	1015
— nitrosomalonique . . .	61	1019
— nitrosonaphtolsulfureux . . .	88	623
— nitrosonitrobarbiturique . . .	67	672
— nitrosopianique . . .	63	2601
— α -nitrosopropionique . . .	60	305
— nitrotartrique . . .	63	2747
— <i>m</i> -nitrotéréphtalaldéhydrique . . .	62	1965
— <i>o</i> -nitrotéréphtalaldéhydrique . . .	62	1965
— α -nitrotoluique . . .	61	729
— β -nitrotoluique . . .	61	729
— γ -nitrotoluique . . .	61	730
— <i>m</i> -nitro- <i>p</i> -toluique . . .	61	744
— (<i>a</i>) <i>m</i> -nitrotoluique . . .	61	722
— (<i>s</i>) <i>m</i> -nitrotoluique . . .	61	737
— (<i>v</i>) <i>m</i> -nitrotoluique . . .	61	729
— (<i>a</i>) <i>o</i> -nitrotoluique . . .	61	736
— (<i>v</i>) <i>o</i> -nitrotoluique . . .	61	736
— <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -toluique . . .	61	743
— <i>p</i> -nitrotoluique . . .	61	730
— nitrotolyl-isobutyrique . . .	61	820
— nitro- <i>m</i> -tolylpropionique . . .	61	809
— nitrotyrosique . . .	68	1119
— nitro-uramido-benzoïque . . .	68	1341
— β -nitro-uvitique . . .	61	1288
— nitro-valérique . . .	60	370
— nitrovanillique . . .	63	2252
— nitrovératrique . . .	63	2254
— α -nitroxybenzoïque . . .	62	1820
— β -nitroxybenzoïque . . .	62	1822
— γ -nitroxybenzoïque . . .	62	1821
— nitroxylique . . .	61	759
— nitroxytoluique . . .	62	1866
— nonodécylcarbonique . . .	60	477
— nonodécylique normal . . .	60	476
— nonyliques . . .	60	441
— nonylique . . .	61	571
— norhémipinique . . .	63	2799
— nor-isosaccharique . . .	63	3064
— noro- <i>m</i> -hémipinique . . .	63	2803
— noroméconiacétique . . .	63	2934
— noropianique . . .	63	2594
Acide octodécylcarbonique . . .	60	476
— octylacétique . . .	60	442
— octylacétylacétique . . .	62	1689
— octylbenzoïque normal . . .	61	830
— octyliques . . .	60	441
— octylsulfurique . . .	56	124
— ω anthocuminique anhydre . . .	61	798
— ω anthyllique . . .	60	415
— — . . .	61	1113
— ω anthyllique indéterminé . . .	60	426

Acide œnanthylques	60	427
— œnoliques	56	773
— oléique	61	585
— oléique et ses isomères. Biblio-		
graphie	61	593
— oléique dibromé	61	590
— oléique de Saytzeff	61	592
— oléique. Analyse de l' —	34	353
— ombelliférone	63	2333
— ombelliféronique	63	2332
— ombellique	56	748
—	63	2332
— ophélique	63	3039
— opianique	63	2638
— opinique	63	2638
— orcine-carbonique	63	2270
—	63	2273
— orcinocarbonique	56	748
— orcinphthaléique	63	2860

Acides organiques. Généralités.

Historique. Définition. Propriétés.

Synthèse. Classification des —	60	1
— artificiels	1	295
— Fermentation des —	71	595
— à fonction complexe	61	
—	62	
—	63	
— à fonction simple	61	
— naturels	1	295
— des végétaux	1	289

Acides organiques. Bibliographie des —

Acides gras	60	96
135, 151, 227, 269, 310, 344, 384, 441,		
461, 463, 475, 480, 483, 485, 489, 490,		
491.		

Acides à fonction complexe

1546, 1565, 1580, 1596, 1603, 1611, 1613,		
1620, 1643, 1652, 1666, 1672, 1678, 1682,		
1685, 1687, 1701, 1710, 1718, 1724, 1729,		
1732, 1741, 1758, 1760, 1765, 1767, 1768,		
1771, 1773, 1848, 1877, 1924, 1940, 1950,		
1954, 1966, 2005, 2023, 2032, 2039, 2043,		
2049, 2069, 2102, 2133, 2152.		
63 2192, 2201, 2205, 2207, 2209, 2223,		
2226, 2258, 2291, 2302, 2317, 2343, 2356,		
2317, 2379, 2385, 2388, 2393, 2400, 2405,		
2419, 2425, 2430, 2451, 2467, 2573, 2479,		
2487, 2494, 2497, 2506, 2509, 2511, 2514,		
2517, 2528, 2531, 2537, 2556, 2566, 2569,		
2572, 2576, 2606, 2620, 2628, 2633, 2634,		
2637, 2643, 2646, 2648, 2650, 2654, 2662,		
2672, 2677, 2678, 2681, 2705, 2719, 2723,		
2758, 2762, 2766, 2772, 2776, 2782, 2788,		
2811, 2822, 2825, 2827, 2836, 2840, 2849,		
2853, 2864, 2888, 2899, 2922, 2926, 2928,		
2936, 2942, 2945, 2950, 2952, 2954, 2956,		
2966, 2986, 2991, 2994, 2996, 3000, 3003,		

3007, 3010, 3013, 3015, 3017, 3022, 3025,		
3036, 3048, 3054, 3062.		

Acides à fonction simple

570, 572, 573, 580, 582, 584, 597, 615, 619,		
620, 624, 628, 631, 822, 828, 864, 875, 889,		
902, 925, 946, 956, 973, 1116, 1120, 1175,		
1177, 1182, 1184, 1185, 1186, 1187, 1188,		
1189, 1191, 1194, 1197, 1198, 1207, 1210,		
1213, 1216, 1219, 1221, 1223, 1227, 1283,		
1294, 1306, 1310, 1313, 1316, 1318, 1325,		
1329, 1331, 1336, 1346, 1358, 1356, 1361,		
1366, 1371, 1390, 1400, 1410, 1380, 1442		

Acides organosiliciques

— ornithurique	75	1065
— orsellique	56	748
—	63	2266
— para	63	2270
— ortho-acétylbenzoïque	62	1996
— ortho-aldéhydrophtalique	62	1962
— ortho-henzhydriylbenzoïque	62	2088
— ortho - henzodiméthylidifur -		
rane-dicarbonique	63	2829
— ortho-henzoylbenzoïque	62	2106
— ortho-henzoylmésitylénique	62	2125
— ortho-hromhydrocinnamique	61	770
— orthohromnitrotoluique	61	746
— ortho-hromo-toluylique	61	718
— ortho-hutyrocoumarique	62	2024
— ortho-chlorhydrocinnamique	61	769
— ortho-chlorobenzoïque	61	662
— ortho-coumarique	62	1967
— ortho-crésolphtalique	63	2412
— ortho-crésylsulfureux	55	418
— α-ortho-désoxybenzoïne-carbo-		
nique	62	2115
— β-ortho-désoxybenzoïne-carbo-		
nique	62	2118
— ortho-p-diméthylphénylglyoxy-		
lique	62	2220
— ortho-dioxyanthracoumarique	63	2842
— ortho-dioxybenzoïque	63	2230
— ortho-diphénylène-acétone-car-		
bonique	62	2195
— ortho-éthylhenzhydriylcarbo-		
nique	63	2836
— ortho-éthylendibenzoylcarbo-		
nique	63	2845
— ortho-iodhydrocinnamique	61	775
— ortho-iodo-toluylique	61	720
— ortho-β-méthylcoumarique	62	2013
— ortho-méthyl-p-propylcoumari-		
que	62	2040
— orthonitrocuménylacrylique	61	879
— orthonitrocuményldihromopro-		
pionique	61	827
— orthonitrocuminique	61	801
— ortho-nitrohydratropique	61	768

Acide orthonitrohydrocinnamique.	61	776	Acide oxatoluique.	62	2097
— ortho-nitrophényldibromopro-			— oxatolylique.	62	2097
pionique.	61	781	— oxéthylacéto-acétique.	61	1096
— ortho-nitro- <i>p</i> -propylbenzoïque.	61	793	— oxéthylmalonique.	61	1177
— ortho-nitro-toluylique.	61	721	— β -oxéthylmalonique.	63	2453
— ortho-oxycuménylacrylique.	62	2034	— γ —.	63	2453
— ortho-oxylformobenzoylique.	63	2269	— oxethylsuccinamique.	67	877
— ortho-oxymésitylénique.	56	555	— oxétone-carbonique.	63	2217
— ortho-oxyméthylsalicylique.	63	2276	— oxhydro- γ -coumarique.	63	2298
— ortho- β -oxynaphtoyltoluique.	62	2140	— oxonique.	62	1505
— ortho-oxylphénylbutyrique.	62	1939	— —.	67	755
— ortho-oxylphénylglyoxylique.	63	2320	— oxyacétique.	62	1505
— ortho-phénolsulfonique.	56	418	— oxyacétophénone-carbonique.	63	2341
— ortho-phénoltricarbonique.	63	2937	— oxyacrylique.	62	1627
— ortho-phthalique.	61	1228	— oxyadipique.	63	2470
— ortho-propiocoumarique.	62	2011	— oxyamygdalique.	75	894
— ortho-propiophénone-carboni-			— <i>m</i> -oxyanthraccoumarique.	63	2686
que.	62	2016	— oxyanthraquinon-carbonique.	63	2682
— ortho-propylphénolcarbonique.	62	1933	— <i>o</i> -oxybenzoïque.	62	1779
— ortho-sulfophénique.	56	481	— <i>p</i> -oxybenzoïque-sulfonique.	62	1828
— ortho-thymotique.	62	1946	— <i>p</i> -oxybenzoyl-oxybenzoïque.	62	1829
— ortho-toluique.	61	724	— oxybenzuramiques.	68	1398
— — Produits de substitution de			— <i>p</i> -oxybenzuramique.	68	1107
l' —.	61	726	— oxybenzurique.	62	1815
— ortho-toluyllcarbonique.	62	2001	— oxybutyrique normal.	62	1550
— α -ortho-toluylenhydrate-carbo-			— — Formation de l' —.	56	203
nique.	62	2092	— Préparation. Propriétés et		
— β -ortho-toluylenhydrate-carbo-			sels de l' —.	62	1550
nique.	62	2092	— α -oxybutyrique.	62	1552
— ortho-tolylacétique.	61	788	— β —.	62	1555
— ortho-xénylsulfureux.	55	424	— —.	75	852
— orthoxybenzoïque. Formation de			— oxycamphique.	62	1733
l' —.	56	542	— oxycamphocarbonique.	61	1211
— ortho-xylène-hydrosulfureux.	55	424	— α -oxycamphorique.	63	2511
— ortho-xylène-sulfureux.	55	424	— β —.	63	2512
— ortho-xylilendimalonique.	61	1426	— oxycamphoronique.	63	2782
— ortho-xylolphtaloylique.	62	2123	— oxycaproïque tertiaire.	62	1591
— ortho-xylilglyoxylique.	62	2017	— α -oxycaproïque.	62	1584
— de Otto.	63	2940	— δ —.	62	1587
— d'Oudemans.	61	591	— γ —.	62	1585
— oxalhydrique.	56	738	— α -oxycaprylique.	62	1604
— —.	63	2968	— oxycarballylique.	63	2901
— oxalique.	61	983	— α -oxycinnamique.	62	1991
— —.	75	872	— <i>m</i> -oxycinnamique.	62	1986
— — Bibliographie de l' —.	61	1006	— <i>o</i> -oxycinnamique.	62	1967
— — Combinaison de l' — avec le			— <i>p</i> —.	62	1988
bioxyde d'étain.	22	176	— oxycitraconique.	63	2490
— — Urines contenant de l' —.	73	129	— oxycitrique.	63	2990
— — —.	75	875	— oxycoménique.	63	2783
— oxaluramique.	67	654	— oxycopahuvique.	61	885
— — Sels de l' —.	67	655	— oxycoumarilique.	63	2370
— oxalurique.	67	654	— oxycoumarique.	61	1319
— —.	75	818	— —.	63	2338
— oxalylhydroxamique.	67	393	— oxycroconique.	56	755
— oxamique.	67	381	— —.	63	3022
— — Dérivés alcooliques.	67	384	— oxycrotonique.	62	1645
— — Dérivés métalliques.	67	383	— oxydécylique.	62	1614
— oxanilique.	68	1223	— oxydéhydracétique.	63	2561

Acide oxydibenzyl-sulfurique . . .	55	550
— oxydiéthylacétique . . .	62	1591
— oxydiphénylméthane - carboni- que . . .	62	2144
— oxydipropylacétique . . .	62	1607
— oxydurilique . . .	62	1939
— oxyérucique . . .	60	482
— . . .	62	1699
— oxyéthényltricarhonique . . .	63	2901
— oxyéthylmalonique . . .	63	2453
— o-oxyformohenzoïque . . .	63	2279
— oxygénés aromatiques . . .	75	893
— oxygluconique . . .	63	2895
— α-oxyglutarique . . .	63	2463
— β-oxyglutarique . . .	63	2464
— oxyglycollique . . .	56	189
— . . .	63	2187
— γ-oxyheptylique . . .	62	1602
— oxy-hippurique . . .	68	1105
— . . .	75	1064
— o-oxyhydratropique . . .	62	1914
— oxyhydrocoumarilique . . .	63	2342
— oxyhydrocoumarique . . .	56	748
— . . .	63	2295
— — p-coumarique . . .	63	2298
— oxyhydromuconique . . .	63	2495
— oxyhydroparacoumarique . . .	75	894
— oxyhydroquinoncarbonique . . .	63	2554
— oxyhydrosorbique . . .	62	1672
— oxyhypogéique . . .	62	1691
— α-oxyisobutylacétique . . .	62	1577
— oxy-isobutylformique . . .	62	1575
— β- . . .	62	1588
— oxyisobutyrique . . .	56	203
— . . .	62	1558
— oxyisocamphoronique . . .	63	2782
— γ-oxyisocaproïque . . .	62	1589
— oxyisocaprylique . . .	62	1606
— β-oxyisocrotonique . . .	62	1645
— oxyisonaphtoïque . . .	62	2077
— γ-oxyisonaphtoïque . . .	62	2077
— (A) oxyisophtalique . . .	63	2587
— (V) oxyisophtalique . . .	63	2586
— (Z) oxyisophtalique . . .	63	2590
— oxyisopropyl-diphénylacéto- ne-carbonique . . .	63	2397
— oxyisopropyl-diphénylène - acé- tone-carbonique . . .	61	1861
— oxyisopropylsalicylique . . .	63	2309
— oxyisoprovinique . . .	63	2466
— oxyisosubérique . . .	63	2481
— α-oxyisovalérianique . . .	62	1575
— β-oxyisovalérianique . . .	62	1577
— oxyitaconique . . .	63	2489
— oxylique . . .	56	554
— oxymaléique . . .	63	2488
— oxymalonique . . .	61	1018
— . . .	63	2427

Acides oxymandéliques	63	2279
— oxymargarique	62	1618
— oxymésitène-carbonique	62	1727
— oxymésitène-dicarhonique	63	2526
— o-oxymésitylénique	62	1896
— p- —	62	1897
— α-oxymétacrylique	62	1645
— oxyméthylbenzoïque	63	2818
— p-oxyméthylbenzoïque	62	1854
— o-oxyméthylbenzoyldicarboni- que	62	1853
— oxyméthylcoumarilique	63	2372
— oxyméthylène-glutaconique	63	2521
— M-oxyméthyl-p-oxylbenzoïque	63	2277
— p-oxyméthylphénylformique	62	1854
— (V) M oxyméthylsalicylique	63	2276
— O- —	63	2276
— (A) M- —	63	2276
— (S) oxyméthyltéréphtalique	63	2613
— oxymidosuccinique	61	1045
— oxymyristique	62	1616
— oxynaphtoïque de Kaufmann	62	2077
— (aa)-oxynaphtoïque	62	2074
— oxy-α-naphtoïque	62	2075
— β-(αβ)-oxynaphtoïque	62	2076
— γ-(αβ)-oxynaphtoïque	62	2077
— α-oxynaphtophosphorique	62	2073
— β-o-oxynaphtoylbenzoïque	63	2406
— oxyoctylique	62	1608
— α-oxynanthylque	62	1598
— oxyœthénylisœnanthique	62	1683
— oxyoléique	62	1697
— oxyparaconique	63	2492
— α-oxyparatoluique	62	1872
— oxyphénacéturique	62	1875
— oxyphénique	56	579
— m-oxylphénylacétique	62	1874
— o- —	62	1874
— p- —	62	1875
— oxyphényldiméthylsuccinique	63	2638
— oxyphényl-glycollique	63	2279
— δ-oxyphényl-glyoxylique	63	2320
— o-oxyphényllactique	36	2296
— p-oxyphényllactique	63	2297
— o-oxylphénylméthylisocrotoni- que	62	2031
— oxyphénylpropionique	62	1900
— p-oxyphénylpropionique	62	1907
— oxyphénylsulfoniques	56	481
— oxyphénylsulfureux	56	481
— α-oxyphénylsulfureux	56	482
— β- —	56	481
— γ- —	56	482
— oxyphénylvalérianique	62	1950
— M- (A) oxyphtalique	63	2583
— o- (V) oxyphtalique	63	2581
— (V) oxyphtalique	63	2586
— oxypicrique	56	596

Acide oxypiperhydronique	63	2572	Acide oxyvalérianique	56	208
— oxypipitzaïoïque	62	2046	— γ -oxyvalérianique	62	1569
— oxypropioniques	62	1519	— α -oxyxylique	62	1898
— oxypropylbenzoïque	61	795	— β - —	62	1899
— γ -oxypropylmalonique	63	2469	— (<i>s</i>)-oxy- <i>p</i> -xylique	62	1898
— oxypropyloxybenzoïque	63	2307	— oxyxyliques	62	1898
— oxypropylphénylformique	62	1929			
— oxyprotéine-sulfonique	68	1567	Acide palmique	62	1696
— oxypyromécazonique	62	1718	— palmitique	60	456
— — — — —	62	1758	— — Bibliographie	60	461
— oxypyrrone-dicarbonique	63	2029	— palmitolique	61	622
— oxypyrotartrique	63	2460	— palmitonique	60	458
— — normal	63	2463	— para-acétylbenzoïque	62	2000
— de Simpson	63	2465	— para-aldéhydocinnamique	62	2022
— oxypyruvique	63	2211	— — — — —	62	2054
— oxysalique	56	594	— parabanique	67	660
— — — — —	56	746	— — Synthèse de l' —	67	721
— oxysalicylique	56	746	— para-benzhydrylbenzoïque	62	2089
— — — — —	63	2234	— para-benzodiméthylidurfurane-		
— oxysorbique	62	1720	carbonique	63	2831
— oxystéarique	60	473	— para-benzoindicarbonique	63	2839
— oxysubérique	61	1111	— para-benzoylbenzoïque	62	2111
— — — — —	63	2480	— para-benzoylmésitylénique	62	2127
— oxysubéronique	62	1681	— para-benzylbenzoïque	55	556
— oxysulfocarbamique	67	471	— para-bromhydrocinnamique	61	771
— oxysulfoprotéique	68	1567	— parabromobenzoïque	55	548
— oxytaconique	63	2489	— para-bromo-toluylique	61	719
— oxytérébique	63	2503	— para-butyrocoumarique	62	2026
— oxytéréphtalique	63	2591	— paracamphorique	61	1205
— oxytoluïques	56	542	— para-carvacrotique	62	1949
— — — — —	61	731	— para-chlorhydrocinnamique	61	769
— oxytoluïque symétrique	62	1866	— parachlorobenzoïque	61	665
— (<i>a</i>) <i>m</i> -oxy- <i>o</i> -toluïque	61	731	— paraconique	61	1061
— — — — —	62	1862	— — — — —	63	2213
— <i>o</i> -oxy- <i>o</i> -toluïque	62	1862	— — — — —	63	2453
— <i>p</i> -oxy- <i>o</i> -toluïque	62	1863	— paracotoïque	63	3057
— (<i>V</i>) <i>m</i> -oxy- <i>o</i> -toluïque	62	1864	— para-coumarique	62	1988
— (<i>a</i>) <i>o</i> -oxy- <i>m</i> -toluïque	62	1865	— para-crésolphtalique	63	2413
— (<i>S</i>) <i>m</i> -oxy- <i>m</i> -toluïque	62	1866	— paracrésylfureux	55	419
— <i>p</i> -oxy- <i>m</i> -toluïque	61	735	— paracrylique	61	522
— — — — —	62	1869	— — — — —	61	1184
— (<i>V</i>) <i>o</i> -oxy- <i>m</i> -toluïque	62	1871	— para-cuménylacrylique	62	1951
— <i>m</i> -oxy- <i>p</i> -toluïque	61	741	— paracyanoformique	67	342
— — — — —	62	1872	— para-cymyl-glycollique	62	1952
— <i>o</i> -oxy- <i>p</i> -toluïque	62	1871	— para-cymyl-glyoxylique	62	2035
— <i>o</i> -oxy- <i>o</i> -toluylique	61	728	— para-dioxybenzoïque	63	2234
— oxytrimellique	61	1407	— para-dioxytéréphtalique	63	2805
— oxytrimellithique	63	2939	— para-diphénol-dicarbonique	63	2831
— oxytrimésique	63	2937	— paradipimalique	63	2468
— oxytriphénylméthane-dicarbo-			— paradipique	61	1095
nique	61	970	— paraffinique	60	483
— — — — —	63	2703	— paraformobenzoylique	62	1854
— oxyurushique	61	884	— paragluconique	63	2871
— oxyuvitiques	63	2608	— para-hydrocoumarique	62	1907
— β -oxyuvitique	63	2610	— para-iodhydrocinnamique	61	776
— <i>m</i> -oxyuvitique	63	2611	— para-iodo-toluylique	61	720
— <i>oo</i> -oxyuvitique	63	2608	— paralactique	62	1537
— (<i>op</i>) (α) oxyuvitique	63	2609	— paramaléique	61	1137

Acide paramalique de Heintz . . .	62	1515	Acide para-xylylglyoxylique . . .	62	2018
— para-méthylglycollique . . .	62	1895	— para-xylyl- γ -kétone-carbonique .	62	2037
— paramidophénylglycolique . . .	56	527	— para-xyloxyacétique	62	1933
— paramique	68	1085	— parellique	61	1819
— paramucique	56	740	—	63	2370
—	63	2982	— paroxybenzoïque	62	1824
— para-nitrobenzoïque	55	549	— de Pasteur	63	2442
— para-nitrohydratropique	61	786	— patellarique	63	3041
— paranitrohydrocinnamique . . .	61	777	— de Pechmann	63	2410
— para - nitrophényldibromopro -			—	63	2694
pionique	61	781	—	63	2852
— paranitrophényllactique	62	1889	— pectique	56	436
— para-nitropyrotartrannique . .	68	1241	—	72	37
— para-nitro-toluylique	61	722	— pectolactique	63	2758
— para-orsellique	63	2270	— pectosique	56	437
— para-oxybenzoïque	55	550	—	72	35
—	56	542	— pélargonique	60	434
—	62	1824	— Combinaisons avec le bioxyde		
— para-oxybenzoïque. Dérivés bro-			d'azote	60	498
més	62	1838	— de Penfield	61	1313
— Dérivés chlorés	62	1836	— pentabromodipyrogallopropio -		
— Dérivés iodés	62	1841	nique	63	3005
— Dérivés nitrés	62	1843	— pentabromopyrotartrique . . .	62	1764
— Produits de substitution de			— pentadécylique	60	455
l'	62	1835	— pentaméthylbenzoïque	61	827
— para-oxyisopropylsalicylique . .	63	2309	—	61	1443
— paraoxyphénylacétique	75	893	— penthaméthylpropionique . . .	60	434
— para-oxyphényl amide-propioni-			— pentathionique	5	144
que	68	1110	— pentique	62	1722
— para-oxyphénylcinnamique . . .	62	2122	— pentoxypimélique	63	3025
— paraoxyphényllactique	63	2297	— pentylmalonique	61	1112
— paraoxyphénylpropionique . . .	75	894	— peptane-hexoloïque	63	2964
— paraoxypropylbenzoïque	62	1926	— perazotique	4	391
— parapectique	56	436	— perchlorique	4	556
—	72	42	— Analyse de l' —	4	562
— paraphénolsulfonique	56	482	— Bibliographie de l' —	4	562
— paraphénolsulfureux	56	482	— Caractère des perchlorates . .	4	561
— para-phénol- α -toluïque	62	2091	— Mode de formation de l' — . .	4	556
— paraphtalique	61	1274	— Préparation de l' —	4	557
— Produits de substitution	61	1277	— Propriétés chimiques de l' — .	4	560
— para-propénylbenzoïque	61	871	— Propriétés physiques de l' — .	4	559
— para-propylphénolcarbonique . .	62	1934	— Usages de l' —	4	562
— para-propylphénylglycollique . .	62	1942	— Séparation et Dosage de la		
— parasaccharinique	63	2715	potasse et de la soude par l' — .	79	185
— parasaccharique	63	2978	— perchromique	20	217
— parasantonique	63	2364	— péri-naphtalique	61	1334
— parasulfophénique	56	482	— de Perkin	62	2142
— paratartrique	63	2751	—	63	2394
— para-thymacrylique	62	2041	—	63	2405
— para-thymotique	62	1949	— permanganique hydraté	21	77
— paratoluïque	61	738	— persulfocyanique	67	572
— Produits de substitution	61	740	— persulfurique anhydre	5	50
— para-toluy- α -benzoïque	62	2119	— en Dissolution	5	52
— para-toluy- β -propionique	62	2027	— Composition de l' —	5	51
— para-tolylglyoxylique	62	2002	— pervanadique	19	137
— para-tolylphtalique	62	2093	— pétroléique	61	579
— para-xylophthaloylique	62	2124	— phénacéturique	68	973
— para-xylylendicarbonique	61	1427	—	75	889

Acide phénacétylbenzoylacétique .	63	2398
— phénacylbenzoylacétique . . .	63	2398
— phénacyliso-amylmalonique . .	63	2649
— phénanthraquinon-carbonique .	63	2402
— phénanthrène-disulfonique . . .	55	612
— phénanthrène-quinocarbonique .	61	962
— phénanthrène-sulfureux	55	612
— phénanthréno-disulfurique . . .	55	612
— phénanthréno-sulfurique	55	612
— phénanthroxylène - acétylacéti- que	63	2406
— α -phénanthroxylencrotonique . .	62	2141
— phénéthyltribenzoïque	61	1413
— phénéthylphthaloylique	63	2391
— phénique	56	465
— — — — —	75	907
— o -phénoldicarbonique	63	2587
— phénoldisulfoniques	56	483
— p -phénol- α -mandélique	63	2386
— p -phénolphtalique	63	2389
— phénolphtaloxalique	63	2389
— phénolsulfoniques	56	481
— phénoltétrasulfonique	56	484
— phénoltri carbonique	63	2987
— phénoltrisulfonique	56	483
— phénoxyacétique-carbonique . .	62	1818
— α -phénoxyacrylique	62	1991
— phénoxylique	62	1957
— p -phénoxyl- α -oxyacrylique . .	63	2341
— phénuvique	62	2080
— phénylacétique	56	159
— — — — —	61	712
— Produits de substitution . . .	61	714
— phénylacéto- o -carbonique . . .	61	1293
— phénylacétopropionique	62	2026
— phénylacétosuccinique	63	2647
— phénylacétylacétique	62	2021
— phénylacétylène-glycollique . .	62	2057
— phénylangélique	61	876
— phényl- α -anilidocrotonique . .	61	870
— phénylazobenzolacétique . . .	68	1435
— phénylbenzoïque	61	926
— phénylbenzylacétique	61	938
— phénylbromacétique	61	719
— α -phénylbromacrylique	61	847
— β - — — — —	61	848
— phénylbromobutyrique	61	810
— — — — —	61	869
— phénylbromolactique	62	1885
— phényl- β -bromopropionique . .	61	772
— phénylbutindicarboxylique. For- mation de l' —	61	898
— — — — —	61	1329
— phénylbutine-dicarboxylique de Stuart	61	1014
— phénylbutyrique	61	810
— phénylbutyro- o -carbonique . .	61	1309
— — — — —	63	2629

Acide phénylcarboxysuccinique .	61	1408
— phénylchloracétique	61	717
— phényl- α -chloracrylique	61	844
— phényl- β -chloracrylique	61	845
— phénylchlorhydracrylique . . .	62	1884
— phénylchlorodibromopropioni- que	61	775
— phénylchlorolactique	61	840
— phényl- β -chloropropionique . .	61	769
— phénylcinnamique	61	715
— — — — —	61	949
— phényl- o -coumarique	62	2221
— phénylcrésylcarbinol- o -carbo- nique	62	2092
— phénylcrésylcarbinolcarbوني- que	62	2118
— phénylcrotonique	61	866
— phényldéhydrohexone-carboni- que	62	2061
— m -phényldiacétique	61	1299
— o - — — — —	61	1298
— p - — — — —	61	1299
— phényldibromobutyrique	61	811
— phényldibromolactique	62	1886
— $\alpha\beta$ -phényldibromopropionique .	61	773
— phényldichloracétique	61	718
— phényldichloropropionique . .	62	1885
— phényldioxybutyrique	63	2308
— p -phényl- α -dioxybutyrique . .	63	2304
— phényldioxypropionique	63	2298
— phényldioxyvalérianique . . .	63	2314
— phénylenamidine- p -toluylque .	65	1276
— o -phénylendiacyrique	61	1328
— — — — —	61	1426
— p -phénylendiacyrique	61	1328
— o -phénylen-diamine-sulfoni- ques	65	1175
— m -phénylndipropionique	61	1311
— o - — — — —	61	1311
— p -phénylndipropionique-tétra- bromé	61	1312
— o -phénylène-glyoxylique	62	1962
— phényléthoxylacétique	62	1858
— phényléthylpropionique	61	819
— — — — —	61	877
— phénylformylacétique	62	2007
— phénylfumérique	61	1821
— phénylglutarique	61	1309
— phénylglycérique	63	2298
— phénylglucidique	62	1993
— — — — — de Flöchl	62	1995
— phénylglcollique	62	1854
— — — — —	62	1958
— o -phénylgyoxylamique	62	1960
— phénylgyoxyl- o -carbonique . .	63	2639
— phénylgyoxylformique	61	1319
— — — — —	63	2369
— phénylgyoxylque	62	1957

Acide phénylglyoxylique	68	1426
— phénylthomo-itamaliq.	63	2633
— phénylhomoparaconique	64	878
— phénylhydrazine	63	2377
— phénylhydrazine-pyruvique	62	1638
— phénylhydrazone- α -diméthyl-lé- vulique	62	1675
— phényl- α -hydrazopropionique	62	1638
— phénylhydrocinnamique	64	938
— phényliodopropionique	64	776
— phénylisantonique	64	1361
— phénylisobutyrique	64	867
— phénylisocrotonique	64	869
— phénylisodioxybutyrique	63	2303
— phénylisoduryglycollique	62	2101
— phénylisonitroso-acétique	62	1952
— phénylitamaliq.	63	2631
— phénylkéto-oxybutyrique	63	2346
— phényl-lactique	64	772
— phényl- α -lactique	62	1880
— phényl- β -lactique	62	1882
— α -phényl-lévalinique	62	2026
— phénylmaléique	63	2622
— phénylmaliques	63	2621
— phénylméilotique	62	2093
— phénylmétacrylique	64	866
— phénylméthoxylacétique	62	1858
— β -phénylombellique	63	2392
— phényloxamique	68	1223
— β -phényloxyacrylique	62	1993
— phényloxybutyrique	62	1930
— phényl- α -oxycrotonique	62	2015
— phényl- β -oxy- α -isoamyléthylma- lonique	63	2637
— phényloxyphénylacétique	62	1859
— phényloxyipvalique	62	1943
— phényl- α -oxypropionique	62	1995
— phényl- β -oxysuccinamique	63	2622
— α -phényl- γ -oxyvalérianique	62	1943
— phénylparaconique	63	2376
— phénylphtalamique	68	1307
— phénylpropiolique	64	891
— phénylpropionique	64	893
— β - —	64	765
— phénylpropionique-tétrabromé	64	893
— phénylpropylglycollique	62	1942
— phénylpyrotartrique	68	1240
— phénylpyruvique	62	1095
— phénylquinaldique	65	1520
— phénylsalicylique	62	2083
— phénylsilicique, ou silico-ben- zoïque	6	273
— phénylsuccinamique	68	1235
— phénylsuccinique	61	1305
— phénylsulfamique	68	1177
— phénylsuffhydantoiq.	68	1386
— phénylsulfoniques	56	481
— phénylsulfopropionique	61	840

Acide phénylsulfureux	55-	378
— — monobromé	55	361
— phénylsulfurique	56	475
— — —	75	909
— phényltartramiq.	68	1261
— <i>p</i> -phényltolylacétique	64	939
— <i>o-p</i> -phényltolylcarbonique	64	936
— <i>P</i> -phényltolylcarbonique	64	936
— phényltrioxybutyrique	63	2571
— β -phényl-umbellique	64	1348
— phénylvalérianique	64	813
— <i>A</i> -phénylvalérianique normal	64	821
— phlorétique	62	1914
— phloroglucincarbonique	63	2555
— phloroglucine-phtaline	63	2956
— phloroglucinphtaléique	63	2555
— — —	63	3014
— phloroglucintricarbonique	63	3028
— phocénique	60	351
— phoronique	64	562
— — —	63	2515
— phosphamique	5	481
— phosphoglycérique	56	250
— — —	75	878
— phosphohydroquinonique	56	602
— phosphomolybdique	49	82
— phosphoré dérivant du diphenyl- acétamide	68	1210
— phosphoreux	5	3396
— — anhydre	5	339
— — hydraté	5	340
— — Bibliographie	5	345
— — Caractères généraux des phos- phites	5	352
— — Composés amidés de l' —	14	129
— — Préparation de l' —	5	343
Acides Phosphoriques	5	305
— — —	5	309
— — Analyse et Composition	5	329
— — Bibliographie de l' — de ses hydrates et de leurs sels	5	332
— — Composés amidés des —	14	114
— — —	14	118
— — condensés	14	117
— — anhydre	5	309
— — méta —	5	322
— — ordinaire (ou ortho, ou trihy- draté)	5	325
— — pyro- — ou para-	5	319
— — Caractères généraux des phos- phates	5	323
— — des metaphosphates	5	326
— — des ortho- —	5	319
— — des pyro- —	5	319
— — Combinaison avec l'acide va- nadique et l'acide silici- que	19	107

Acide pyro- Combinaison avec le bioxyde d'étain. . .	22	176
— phosphorique. Dosage de l' — . (Remarques générales sur le) . .	34	8
— — Dosage dans un guano. . .	34	12
— — — dans un phosphate de chaux naturel . . .	34	7
— — — de l' — dans un phosphate précipité . .	34	21
— — — dans les roches . . .	34	213
— — — de l' — sous les trois états dans les superphosphates	34	16
— — — solubilisé dans — — (Méthode de M. Aubin)	34	19
— — — de l' — dans les terres. . .	34	140
— — — de l' —, en présence de bases quelconques, par le silicate de fer, à haute température.	79	215
— — Méthodes de dosage de l' — — par le molybdate d'ammoniaque. . .	49	32
— — — dans un engrais ou un phosphate.	34	22
— — Dosage par la liqueur titrée d'urane (Méthode de M. Joulie). . .	34	10
— phosphorique. Fabrication industrielle de l' —	37	26
— phosphoriques hydratés	5	314
— — — Leurs formules dans la notation atomique.	5	317
— phosphorique ordinaire. Préparation de l' —	5	330
— phosphorique contenu dans l'Urine.	75	1004
— Utilisation de l' — (à l'état de phosphates). Voyez : Engrais, phosphates de chaux, etc. . .	56	737
— phososanionique, ou photo-	61	829
— — —	63	2365
— phréhnitique	61	1420
— phthalacone-carbonique	63	2417
— phthalaldéhydique	56	744
— phthalamido-benzoïques.	68	1309
— phthalamique	68	1074
— phthalanilique	68	1307
— phthaléique	63	2692
— phthalide-carbonique	63	2618
— phthaliqes. Bibliographie.	61	725
— — —	61	788
— — —	61	900
— — —	61	1283
— γ-phthaliqne nitré.	61	1267
— phthaliqne para-bromé	61	1247
— — para-chloré.	61	1240

Acide phthaloxylidimalonique . . .	63	3033
— phthalyl-acétique	63	2380
— phthalyl-acétoacétique	63	2655
— phthalylidiacétique	63	2940
— phthalylidimalonique	63	3044
— phthalylidiphénylacétique	63	2677
— phthalylmalonique.	63	2826
— phthalyl-oxéthylmalonique. . . .	63	2943
— phthalyl-oxymalonique	63	2942
— phthalyl-propionique	63	2382
— phyllique	63	3060
— physétolérique	61	584
— phytolaccique	63	3060
— picoline-monocarbonés.	65	846
— picramique	56	532
— Dérivés du cyanogène et de l' —	56	533
— — Dérivés étherés	56	532
— picrique (ou trinitrophénique) .	56	516
— pimélique	61	1097
— — normal	61	1099
— α-pimélique	61	1099
— β-pimélique	61	1102
— pimélique étisomères. Bibliographie.	61	1106
— pinitannique.	61	1221
— de Pinner	63	2472
— piperacétonique	63	2632
— piperhydronique	63	2315
— pipérique	63	2374
— pipitzahouïque	62	2044
— piramiques	61	885
— de Plöchl et Wolfrum	63	2568
— plombique	25	57
— plumiérique	63	2626
— podocarpique	62	2064
— — Dérivés nitrés	62	2066
— podophyllique	63	3031
— poly-β-bromocinnamique	61	849
— polycyanhydriques.	5*	301
— polyporique	61	1365
— polypropénylsalicylique	62	2015
— polyundécylénique	61	579
— préhnitylique	61	806
— préhnomalique	63	3029
— propaconique	63	2225
— propargylique	61	601
— — Bibliographie	61	604
— propargylpentacarbonique . . .	61	1431
— propénylglycollique	62	1664
— propénylsalicylique	62	2014
— propényltricarbonique	61	1380
— propio-p-coumarique	62	2104
— propiohomotérulique	63	2349
— propiolique	61	600
— propionedicarbonique	63	2498
— — Dérivés de substitution de l' —	60	286

Acide propionique. Historique. Formation. Préparations. Propriétés.	60	275
— Bibliographie	61	600
— — Bibliographie	60	310
— propionylpropionique	63	2599
— α -propiosulfonique	60	806
— β -propiosulfonique	60	807
— propylacétique	60	349
— propylacétylacétique	62	1676
— propylbenzoïque normal	55	456
— — — — —	61	791
— α -propylbenzoïque normal	61	791
— propylbenzoylacétique	62	2033
— α -propyl- β -chlorocinnamique	61	882
— propylène-acétique	61	545
— propylène-acétylacétique	62	1729
— propylène-dicarbonique normal	61	1066
— propylène-oxycarbonique	62	1648
— propyléthényltricarbonique	61	1384
— propylglycollique	62	1514
— propylidenacétique	61	555
— — — — —	61	1013
— propylidène-diacétique	61	1105
— propylactique	62	1596
— propylmalonique	61	1084
— Bibliographie	61	1085
— γ -propylmalonique	61	1085
— propylméthylprotocatélique	63	2249
— propylnitrolitique	55	238
— — — — —	56	97
— propylparaconique	63	2216
— propylsuccinique	61	1105
— propylsulfurique	55	242
— (A)M- propyl- α -toluïque	61	817
— A-propyltoluïque	61	818
— propylvanillique	63	2249
— propyonylformique	62	1650
— propyonylpropionique	62	1669
— protéiques	68	1486
— protique	75	495
— protocatélique	56	695
— — — — —	56	746
— — — — —	63	2238
— — Dérivés de substitution	63	2251
— pseudoaconitique	61	1897
— pseudocaprolique	60	401
— pseudocumène-quinon-carbonique	63	2354
— pseudocumol-hydroquinon-carbonique	63	2807
— pseudocumolphtaloylique	62	2131
— pseudocumyl- γ -acétone-carbonique	62	2042
— pseudocumylphtalique	62	2100
— pseudopropylhydroxalique	62	1575
— pseudopurpurine (ou acide purpurine-carbonique)	63	2952
— pseudopyrotérébique	61	568

Acide pseudopyrotérébique	62	1590
— pseudo-sulfo-urique	67	798
— pseudotoluique	61	732
— pseudo-urique	67	714
— — — — —	67	754
— psoromique	63	3061
— ptéritannique	56	773
— pulvique	61	945
— — — — —	63	2688
— purpurine-carbonique	63	2952
— purpurique	67	710
— — — — —	67	756
— purpuroxanthinecarbonique	56	768
— — — — —	63	2841
— purréique	63	3045
— pyrendicarbonique	61	1367
— pyrène-carbonique	61	966
— pyrénique	63	2684
— pyridine-carbonés	65	846
— pyrocamphrésique	61	1189
— pyrocatéchine-dicarbonique	63	2796
— pyrocatélique	56	579
— — ortho-carbonique	63	2230
— pyrocholestérique	63	2527
— pyrocinchonique	61	1189
— pyrogallinphthaléique	63	3016
— pyrogallique	56	534
— — — — —	88	211
— pyrogallolcarbonique	63	2537
— pyro-isomérique	63	2497
— pyro-ita-uvique	62	1650
— pyroléique	61	1121
— pyroligneux	86	391
— pyrolithofellique	62	1773
— pyromazique de Laurent	61	889
— pyromécazonique	62	1718
— pyroméconique	62	1753
— — Dérivés de l' —	62	1755
— pyromellitique	61	1423
— pyromorintannique	56	579
— pyromucique	56	705
— — — — —	56	740
— — — — —	62	1742
— — Dérivés de l' —	67	870
— — Dérivés bromés de l' —	62	1745
— β -pyromucique	62	1752
— pyrondicarbonique	63	2790
— pyropectique	72	46
— pyrophosphamique	14	122
— pyrophosphodiamique	14	124
— pyrophosphorique ou paraphosphorique. Caractères généraux des pyrophosphates	5	319
— — Composés amidés de l' —	14	122
— — Préparation de l' —	5	822
— pyrophosphosantonique	63	2366
— pyrophosphotriamique	14	124
— pyroquinovique	61	1318

Acide pyroracémique	62	1629	Acide rhamno-octonique	63	3021
— pyrotartranilique	68	1240	— rhamnose-carbonique	63	2887
— pyrotartreux	61	1051	— rhéo-tannique	63	3057
— pyrotartriques. Bibliographie . .	61	1066	— rhizopogonique	63	3061
— pyrotartrique	56	736	— rhodanique	67	360
— — — — —	61	1051	— rhodanuroacétique	67	302
— pyrotartrique normal	61	1076	— rhodizonique	56	754
— Produits de substitution	61	1060	— — — — —	63	2789
— pyrotérérique	61	562	— rhodotannique	63	3000
— pyrotartrique	62	1760	— ribonique	63	2708
— — Dérivés bromés	62	1763	— ricinélaldique	62	1695
— pyrrolicarboniques	65	759	— ricinolique	62	1693
— pyruvique	56	736	— ricinostéarolique	52	1619
— — — — —	62	1523	— — — — —	52	1735
— — — — —	62	1629	— de Riess et Schultzen	63	2281
— — Dérivés bromés de l' — . . .	62	1641	— riolozinique (ou pipitzahoïque) .	62	2044
Acide Quarténylique	61	532	— roccellique	61	1129
— quercétique	56	696	— de Roser	61	607
— — — — —	63	2950	— — — — —	63	2848
— quercimérique	56	697	— rosolique	56	496
— — — — —	63	2593	— ruhianique	56	373
— quercitrique	56	698	— — — — —	56	700
— quinaldine-sulfoniques	65	1010	— rufigallique	56	728
— quinique	56	751	— rufohydro-ellagique	63	2832
— — — — —	63	2767	— rutique	60	442
— quinisatique	63	2869	Acide de Sabanejew	63	2446
— $\alpha\delta$ -quinoléine-benzodicarboni-	65	1514	— saccharin	61	983
que	65	1514	— saccharinique	56	426
— quinoléine-carboniques. Généra-	65	1047	— — — — —	63	2710
lités sur les —	65	1047	— sacchariques	56	415
— quinoléine-dicarboniques	65	1070	— — — — —	56	788
— quinoléine-monocarboniques . . .	65	1048	— — inactif	63	2973
— quinoléine-tricarboniques	65	1070	— — lévogyre	63	2972
— quinonidicarbonique	63	2813	— — ordinaire	63	2968
— quinondihydro- <i>p</i> -dicarbonique . .	63	2805	— saccharonique	63	2896
— quinotannique	56	772	— salicylglycollique	63	2279
— quinotétracarbonique	63	3042	— salicylique	62	1779
— quinovique	61	1317	— — anhydre	63	1790
Acide Racémique	63	2751	— — Dérivés bromés	62	1798
— rangiformique	62	1734	— — Dérivés chlorés	62	1793
— rapique	61	595	— — Dérivés iodés	62	1802
— de Rave et Tollens	63	2898	— — Dérivés nitrés	62	1805
— résacétique	63	2651	— — Produits de substitution de l' — .	68	1092
— résino-galacique	61	1330	— salicyllactique	63	2296
— α -résodicarbonique	63	2797	— salicylosalicylique	62	1790
— β - — — — —	63	2798	— salicylurique	68	1097
— résorcine-dicarbonique	63	2797	— — — — —	75	1064
— (α)-résorcylique	63	2255	— — Dérivés formés avec les chlo-		
— (β)- — — — —	63	2231	— rures acides	68	1092
— rétène-diphénique	61	1355	— saligénine- <i>o</i> -carbonique	63	2276
— rétène-disulfureux	55	625	— saligénine-oxyacétique	63	2300
— rétenglycollique	62	2133	— salylique	61	664
— réténique	61	953	— α -salylique	63	2651
— réтино-disulfurique	55	625	— santoneux	62	2046
— rhamno-heptonique	63	2966	— santoniniques et isomères	56	736
— rhamno-hexonique	63	2887	— — — — —	63	2361
			— santonique	63	2363

Acide sarcolactique	62	1537
—	75	496
— sarcosinurique	67	757
— sarcosurique	67	693
— sativique	61	627
— scammonolique	62	1691
— de Scheuch	83	2354
— de Schmidt et Berendes	61	565
— de Schreder	61	1181
— de Schutzenberger	63	2766
— sébacique	61	578
—	61	1121
— — Bibliographie	61	1125
— sébamique	67	425
— sélénhydrique	5	210
— sélénisés du phosphore	5	364
— sélénieux	5	205
— — naturel	9	91
— — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain	22	175
— séléniocyanique	67	576
— sélénique	5	207
— sénévolacétique	67	363
— shikimique	63	2505
— silicioralique (hydraté)	6	287
 Acide Silicique ou silice	6	140
— — Combiné avec l'acide vana- dique et l'acide phosphorique	19	107
— — Fonctions chimiques de la silice	6	161
— — Propriétés générales de l' —	6	141
— — Propriétés des hydrates	6	159
— — Termes de déshydratation de l'hydrate normal	6	157
— — Propriétés thermochimiques de la silice	6	160
— — contenu dans l'urine	75	1028
 SILICES ANHYDRES ET HYDRATÉS.		
— Quartz	6	143
—	9	79
— — et tridymite	9	224
— — Silice colloïdale	6	153
— — Silices diverses	6	149
— — — Asmannite, silices amor- phes et tridymite	6	149
— — Hydrates siliciques	6	150
— — opale	9	93
— —	9	224
 Acide silico-acétique	6	277
— —	69	192
— silico-benzoïque	6	278
—	69	196
— silico-déotungstique	18	194
— silico-molybdique	19	42
— silico-propionique	6	277

Acide silico-propionique	69	193
— silico-toluïque	6	279
— silico-tolylique	56	666
—	69	198
— silico-tungstique	18	186
— de Simpson	63	2465
— sinapique	63	2629
— skatolcarbonique	74	356
—	75	901
— de Smith	62	1801
— sorbique	61	608
— — et ses isomères. Bibliogra- phie	61	610
— sorbique dichloré	61	609
— sous-hypoiodiques	4	669
— stannique	9	83
—	22	155
— stéarique	60	464
— — dibromés	60	472
— — Produits de substitution de l' —	60	471
— stéarolique	60	472
— —	61	624
— stéarophanique	60	464
— stéarosulfurique	61	587
— stilbène-di-o-carbonique	61	1360
— stilbique	62	2086
— stryphnique	56	596
— —	67	756
— de Stürcke	61	1132
— —	62	1619
— stycérique	63	2298
— subéramique	67	423
— subéranilique	68	1244
— suberconique	61	1111
— subérène-carbonique	61	614
— —	62	1681
— subérique	61	1107
— subérocabanique	62	1385
— subérolique	61	1222
— subéronique	61	569
— subérotartrique	63	2772
— subérylglycollique	62	1681
— succinamique	67	406
— — Dérivés métalliques	67	407
— succinanilique	68	1235
— succinique	61	1022
— —	75	877
— — Amides se rattachant à l' —	67	415
— — Bibliographie de l' —	61	1049
— — Dérivés de substitution : Dé- rivés bromés et chlorés	61	1038
— succinobenzolsulfamique	68	1131
— succinocarhamique	67	658
— succinocyamique. Sels de l' —	67	818
— succino-éthylénique	56	194
— succinurique	67	658
— — Composés de l' —	67	659

Acide succinylfluorescéique	63	2832
— succinylpropionique	64	1220
— succinylsuccinique	63	2784
— sulfamidés	67	890
— sulfamine-barbiturique	67	674
— sulfamiques	67	890
— sulfanilidique	68	1177
— sulfanilique	68	1177
— — — — —	88	120
— sulfhydrique	5	147
Voyez également : Hydrogène sul-		
furé.		
— — Action de l' — sur le cyano-		
gène	5 ^a	259
— — Action sur l'économie. (Toxi-		
cité de l' —)	5	153
— — Actions sur certaines dissolu-		
tions métalliques	5	152
— — Analyse de l' — (Analyse des		
gaz).	33	80
— — Bibliographie de l' —	5	191
— — Dosage de l' —. Sulhydromé-		
trie	5	152
— — Emploi de l' — en analyse		
qualitative. Voyez : Analyse inor-		
ganique	31	
— — — Tableaux analytiques	32	
— — — Analyse industrielle et agri-		
cole	34	
— — État naturel de l' —	5	153
— — Préparation de l' —	5	147
— — Propriétés chimiques de l' —	5	149
— — Propriétés physiques de l' —	5	148
— — Réactif de l' —	5	152
— sulfoacétothymique	56	557
— sulfoacétothymolique	56	557
— sulfobenzidique	55	378
— sulfobromobenzinique	55	361
— α -sulfobutyrique	60	337
— β - — — — —	60	337
— sulfocarbamique	14	191
— — — — —	67	469
— sulfo-carbonique	5 ^a	193
— sulfocyanacétique	67	356
Acides sulfocyanés	67	340
— sulfocyaniques. Généralités. His-		
torique des —	67	520
Acide sulfocyanique	75	879
— sulfocyanique normal	67	521
— sulfocyanofornique	67	356
— sulfocyanoplatineux	67	543
— sulfocyanuracétique	67	362
— sulfocyanurique	67	567
— — Sels de l' —	67	567
Acide sulfodihydroquinonique	56	602
— sulfoglycérique	56	250
— sulfoglycolique	56	193
— sulfopurpurique	68	968

Acide sulfo-hydantoïque	67	797
— sulfo-indigotique	68	1024
— (S) sulfo-isophtalique	61	1272
— γ -sulfo-isophtalique	61	1272
— sulfo-isophtalique dissymétri-		
que	61	1273
— sulfo-isophtalique symétrique	61	1272
— sulfomélannurique	67	841
— — Sels de l' —	67	841
— sulfométacrésylique	56	544
Acides sulfométaxylnoliques	56	550
Acide sulfométhylcymolique	56	559
Acides sulfonaphtaliniques	55	511
Acide sulfonaphtalique dichloré	55	514
Acides sulfonés de l' α -diquinoléine	65	1515
Acide sulfoparaxylnolique	56	551
— sulfophénicique	68	1026
Acides sulfopbéniques	56	481
— sulfophénoliques	56	481
Acide sulfopbénylpyruvique	62	1633
— sulfophloroglucique	56	646
— sulfophosphamique	5	482
— sulfophosphodiamique	5	483
Acides sulfophtaliques	61	1259
Acide α -sulfophtalique	61	1259
— sulfopropiocoumarique	62	2013
— sulfopropionique	60	310
Acides sulfoprussiamiques	67	842
Acide sulfopseudocuménique	55	441
— sulfopurpurique	68	1026
— sulfosulfaramique	67	486
— — Sels de l' —	67	487
Acides sulfotbymiques	56	557
Acide <i>m</i> -sulfotoluïque	61	747
— <i>m</i> -sulfo- <i>o</i> -toluïque	61	731
— <i>o</i> -sulfotoluïque	61	746
— sulfotrichlorohydroquinonique	56	605
— sulfotrimellique	61	1406
— sulfotriphénylacétique	61	968
— sulfo-uramido-barbiturique	67	797
— sulfovinique	56	73
— sulfoxamique	67	394
— sulfoxycarbamique	67	476
Acides sulfures du phosphore	5	394
Acide sulfureux (1)	5	37
— sulfureux	36	71
— — Application de l' —	5	46
— — — des sulfites et hyposulfites	36	79
— — Bibliographie de l' —	36	82
— — Composition de l' —	5	45
— — Emploi du bisulfite de chaux	36	74
— — — de l'hyposulfite de chaux	36	77
— — — de l'hyposulfite de soude	36	76
— — Préparation de l' —	5	37
— — — en dissolution de l' —	36	71

(1) Acide sulfureux : L'acide, le gaz et l'anhydride sulfureux sont dénommés par ce même mot.

Acide sulfureux. Propriétés chimiques	5	43
— — Propriétés physiques	5	38
Acides sulfuriques :		
Acide sulfurique anhydre	5	47
— — Composition de l' —	5	49
— — Fabrication de l' — par synthèse	36	272
— — Préparation de l' —	5	47
— — Propriétés de l' —	5	48
— — sulfurique (di)	5	55
— — Hydrate de l' —	5	56
— — sulfurique fumant	36	277
— — Bibliographie de l' —	36	277
— — Fabrication en Bohême de l' —	36	267
— — monohydraté	5	59
— — anglais	5	61
— —	36	85
— — Nordhausen (de). Voyez Acide sulfurique fumant.		
— — (per) sulfurique	5	50
— — sulfurique	31	339
— — Analyse de l' —	31	430
— — Application de l' —	36	258
— — Combinaison de l' — avec le bioxyde d'étain	22	175
— — Composés amidés de l' —	14	102
— — Contenu dans l'urine	75	1013
— — Densités des mélanges d' — et d'eau	5	126
— —	36	244
— — Dosage dans les terres de l' —	34	164
— — Emploi de l' — dans la métallurgie de l'argent	50	416
— — Généralités sur l' —	36	83
— — Historique de l' —	5	59
— — Propriétés chimiques de l' —	5	135
— — Propriétés physiques de l' —	5	130
— — Recherche, comme poison, de l' —	31	377
Industrie de l' — sulfurique	5	59
— —	36	83
— — Alimentation des appareils en produits nitreux	5	84
— —	36	95
— —	36	150
— — Alimentation des chambres en vapeur d'eau et air	5	87
— —	36	96
— —	36	151
— — Appareils pour la transformation de l'acide sulfurique en acide sulfurique	36	129
— — Chambres de plomb	5	71
— — Choix des matériaux pour		

construire les chambres	36	131
Acide sulfurique. Composition des gaz produits dans les fours	36	192
— — Concentration de l' —	5	112
— —	36	221
— — — finale de l' —	5	118
— — —	36	229
— — — dans le plomb	5	115
— —	36	224
— — Condensation des gaz nitreux	5	89
— —	36	163
— — Conduite de la fabrication de l' —	36	200
— — Dispositions diverses des chambres	36	143
— — Disposition d'une fabrique d' —	36	190
— — Emballage et transport de l' —	36	248
— — Fours pour la pyrite en roche	36	104
— — — pour la pyrite en poussière	36	115
— — — divers pour le soufre	36	99
— — Matières premières pour la fabrication de l' —	36	86
— — Soufre et pyrites	5	62
— — Oxydation de l'acide sulfureux sans chambre de plomb	36	261
— — — par le chlore. Fabrication au moyen des sulfates	36	263
— — Perfectionnements dans la fabrication de l' —	37	14
— — Préparation de l' — anhydre au moyen du bisulfate de soude	36	271
— — Principes généraux de la fabrication de l' —	5	61
— — — l' — anglais	36	85
— — Prix de revient de l' —	36	255
— — Procédés fondés sur les actions catalytiques	36	262
— — Production de l'acide sulfureux au moyen des pyrites	5	68
— — —	36	103
— — — Au moyen du soufre	5	64
— — —	36	97
— — Purification de l'acide des chambres	5	106
— —	36	213
— — Rendements de la fabrication de l' —	36	251
— — Rendement des pyrites. Leurs avantages et inconvénients comparés au soufre	36	93
— — Restitution aux chambres des produits nitreux	5	93
— —	36	177
— — Théorie de la formation de l' — dans les chambres de plomb	5	102
— — —	36	207
— — Utilisation des résidus de pyrites grillées	36	259

Acide sumbulique	61	548	Acide téréphtalique	61	782
— sylvanacétique	63	2561	— — — — —	61	740
— sylvane-carbonacétique	63	2560	— — — — —	61	753
— sylvique	61	889	— — — — —	61	791
— de Symons et Zincke	61	1369	— — — — —	61	796
Acide taiguinque	62	2093	— — — — —	61	929
— talomucique	63	2284	— — — — —	61	930
— talonique	63	2878	— — — — —	61	1274
— tampicique	56	701	— — — — —	63	2482
— — — — —	63	3057	— — — — —		
— tampicolique	56	701	— — — — —		
— — — — —	62	1617	— — — — —		
— Tanatar et Werigo (de)	63	2445	— — — — —		
— tannaspidique	56	773	Acides tétrabasiques. — Biblio-		
— tannécortépinique	56	773	graphie	61	1430
— tanningénique	56	773	Acide tétrabenzylacétone-dicarbo-		
— tannique (ou acide gallotanni-			nique	63	2680
que)	63	2551	— — — — —	63	2704
Acides tanniques. Dosage des —			— tétrabromadipique	61	1083
dans les végétaux	80	142	— tétrabromo-anthraflavique	56	721
Acide tannopinique	56	773	— tétrabromobénique	60	483
— tannoxylique	63	2783	— tétrabromobutyrique	60	381
— tantalique	18	57	— tétrabromocaproïque	60	395
— tartralique	63	2748	— tétrabromodipropylloxalique	62	1606
— tartramique	67	879	— — — — —	62	1731
— tartrélique	63	2748	— tétrabromofluorescéique	63	2856
Acides tartriques	63	2723	— tétrabromogalarétique	61	1831
Acide tartrique droit ou ordinaire	63	2726	— tétrabromo-isoanthraflavique	56	722
— tartrique gauche	63	2749	— tétrabromo-isobutyrique	60	342
— tartrique empyreumatique	61	1051	— tétrabromolécaneorique	53	2269
— tartrique inactif	61	1148	— tétrabromomélilotique	62	1905
— — — — —	63	2756	— tétrabromomyristique	60	453
— — — — —			— tétrabromonaphtoïque	61	910
— — — — —			— tétrabromopalmitique	60	459
— — — — —			— tétrabromo - o - phénylendipro-		
bioxyde d'étain	22	177	pionique	61	1311
— tartronamique	67	875	— tétrabromopiperhydronique	63	2316
— tartronique	62	1642	— tétrabromopyrotartrique	62	1763
— — — — —	63	2427	— tétrabromorosolique	56	498
— tartrophtalique	63	2776	— tétrabromostéarique	60	473
— taurocarbamique	75	820	— tétrabromoxypiperhydronique	63	2573
— taurochénocholique	67	906	— tétracétylencarbonique	61	1337
— taurocholique	67	901	— tétracétylmucique	63	2983
— — — — —	74	268	— tétrachlorbydropolyporique	61	1365
— tellureux	5	229	— tétrachlorobenzoylbenzoïque	62	2108
— — — — —	9	91	— tétrachlorobenzylbenzoïque	61	934
— — — — —			— tétrachlorobutyrique	60	328
— — — — —			— tétrachlorofluorescéique	63	2856
— — — — —			— tétrachlorovalérique	60	369
— — — — —			— tétracrylique	61	524
— — — — —			— — — — —	61	567
hydracides	5	231	— tétrahydro-γ-anthracencarboni-		
— tellurique	5	232	que	61	940
— tellurhydrique	5	233	— tétrahydrocorniculairique	62	2101
— téraconique	61	1193	— tétrahydrodicoumarique	62	1977
— térébenthilique	61	630	— — — — —	63	2834
— — — — —	67	339	— tétrahydroellagique	63	3005
— térébenthinique	63	2510	— tétrahydronaphtaline - dicarbo-		
— térébénénique	63	2502	nique	61	1326
— térébique	63	2476	— tétrahydronaphtaline-tétracar-		
— téréchrysiqne	63	2496	bonique	61	1428
— téréclactonique	62	1671	— tétrahydrophtalique	61	1222
— téréphtalaldéhydrique	62	1964			

Acide tétrahydroquinondicarbonique	63	2784
— tétrahydrotrioxybenzoïque	63	2505
— tétraméthylbenzoïque	61	818
— tétraméthylencarbonique	61	555
— tétraméthylendicarbonique	61	1187
— (S) tétraméthylglyoxylique	62	2087
— (α) tétraméthylphénylgyoxylique	62	2037
— tétraméthylsuccinique	61	1113
— tétranitroditolylpropionique	61	944
— tétraoxydipropylmalonique	63	2986
— tétraphénylthane sulfurique	55	670
— tétraphényléthylène-tétrasyulfurique	55	671
— tétrasulphénolique	56	484
— tétrasulphénylique	56	484
— tétrathionique	5	143
— tétréthylacétone-dicarbonique	63	2516
— tétrique	62	1711
— — hromé	62	1714
— — chloré	62	1714
— tétrorique	61	605
— —	62	1646
— — Bibliographie	61	607
— tétroxybenzophénone	63	2657
— tétroxydipropylacétique	63	2718
— tétroxydipropylmalonique	63	2986
— tétroxysuccinique	63	2967
— tétroxytéréphtalique	63	2995
— tétrylendicarbonique	61	1185
— thallique	17	846
— thannique (ou racémique ou paratartrique)	63	2751
— thapsique	61	1128
— théobromique	60	491
— thiobutyrique	60	334
— thiocinnamique	68	995
— thiocroconique	63	2530
— thiodibutyrique	60	342
— thiodibutyrique (iso)	60	343
— thiodiglycollamique	67	854
— thionamique	14	105
Acides thionaphtiques	55	512
Acide thionurique	67	674
— thiophosphamique	14	129
— thiophosphodiamique	14	128
— thiosulfocarbamique	67	480
— thioxamique	67	394
— thiuramique disulfuré	67	488
— thuyétique	63	3057
— p-thymacrylique	62	2041
— thymolglycuronique	63	2993
— thymolique	56	556
— thymo-oxycuminique	62	1935
— tiglique	61	545
— —	61	549
— titanique	19	176

Acide titanique combiné aux acides	19	184
— — (hydrates de l' —)	19	181
— o-toluidopipitzahoïque	62	2045
Acides toluïques. Bibliographie	61	748
Acide α-toluïque	61	712
— —	62	1958
— m-toluïque	61	735
— —	61	873
— —	61	1287
— p-toluïque	61	742
— toluolhydrosulfureux	55	417
— toluylacrylique	62	2059
— toluylbenzoïque	55	557
— —	62	2121
— toluylcarbonique	62	2002
— toluylchlorobenzoïque	62	2121
— toluylendicarbonique	61	1292
— o-toluylformique	62	2001
— α-toluylque	61	712
— o-toluylque	61	724
— m-toluylacétique	61	788
— p-toluylacétique	61	789
— tolylisobutyrique	61	820
— tolyloxyacétique	62	1895
— m-tolylpropionique	61	809
— triacétylbromogallique	63	2548
— triacétyldibromogallique	63	2549
— triacétylgallique	63	2546
— triacétylmonobromogallique	63	2548
— tribenzoyldibromogallique	63	2549
— tribenzoylgallique	63	2547
— tribromacétique	60	262
— tribromacétylbenzoïque	62	1999
— tribromadipique	61	1082
— tribromhydrocoumarique	62	1910
— tribromobénique	60	488
— tribromobenzoïque symétrique	61	683
— tribromobutyrique	60	331
— tribromodioxybenzoïque	63	2257
— tribromodipyrogallopropionique	63	3005
— tribromoisobutyrique	60	342
— 3β-tribromolactique	62	1536
— tribromolévilique	62	1663
— tribromomélilotique	62	1905
— tribromométhacrylique	61	540
— tribromométhylparacoumarique	62	1911
— tribromo-ombelliferone	63	2338
— tribromopalmitique	60	459
— tribromophénylsalicylique	62	2084
— tribromopyruvique	62	1643
— tribromorsellique	63	2267
— tribromostéarique	60	473
— tribromoxybenzoïque	62	1819
— tribromoxydipropylacétique	62	1607
— tricarhallylique	61	1378
— —	67	443
— trichloracétique	60	244

Acide α -trichloracétique	61	845	Acide triméthylénacétique	61	555
— β -trichloracétique	61	845	— triméthylénacétylacétique	62	1728
— trichloracétylbenzoïque	62	1998	— triméthylendicarbonique	61	1066
— trichloracétyl- α - β -dibromopropionique	62	1663	— —	61	1176
— α -trichlorobenzoïque	61	671	— β -triméthylendicarbonique	61	1178
— β -trichlorobenzoïque	61	672	— triméthylentricarbonique	61	1396
— ν -trichlorobenzoïque	61	672	— triméthylentricarbonique iso- mère	61	1397
Acides trichlorobutyriques	60	327	— triméthylesculétique	63	2619
Acide trichlorodiacétylglyoxylique	63	2523	— triméthyltricoumarique	63	3032
— trichloro- p -oxybenzofurfurane- α -méthyl- β -carbonique	63	2371	— trinitronaphtoïque	61	911
— trichlorodracylque	61	671	— α -trinitronaphtoïque	61	915
— trichlorofilicique	63	2636	— β -trinitronaphtoïque	61	915
— trichloro-isobutyrique	60	339	— γ -trinitronaphtoïque	61	916
— trichlorométhylparaconique	63	2215	— trinitro-ombelliférone	63	2338
— trichloro- α -naphtoïque	61	908	— trinitro-oxytoluïque	62	1868
— trichloronitrobenzoïque	61	702	— trioxyadipique	63	2892
— trichloronitrophtalique	61	1258	— trioxylglutariques	63	2890
— trichlorophénomalique de Ca- rius	62	1715	— — Bibliographie	63	2899
— trichloropropionique	60	291	— trioxysobutyrique	63	2421
— trichlorovalérique	60	368	— trioxyloléique	63	2486
— trichlorovinylbenzoïque	61	863	— trioxyphénylpropionique	63	2567
— trichlorovalérolactique	62	1568	— trioxystéarique	63	2424
— trichloroxyisobutyrique	62	1564	— triphénylcarbinol- m -carboni- que	62	2144
— tridécylique	60	451	— triphénylcarbinol- o -carbonique	62	2143
— tridécylique. Bibliographie	60	451	— triphénylcarbinol- p -carbonique	62	2144
— triéthényl-butyrrique	61	631	— triphénylcarbinoïdicarbonique	63	2701
— —	67	339	— triphénylcarbinoïdicarbonique. (Acide isomère)	63	2702
— triéthényléthylisopropylacéti- que	61	631	— triphénylméthane-anhydrocar- bonique	63	2703
— triéthénylisopropylacétique	67	339	— triphénylméthane-dicarbonique	61	970
— triéthoxybenzoïque	63	2539	— —	61	1368
— triéthyladaphnétiqne	63	2616	— triphénylméthylmalonique	61	1369
— triéthylesculétique	63	2619	— trisalcycilosalicyclique	62	1790
— triéthylpyrogallocarbonique	63	2539	— trisulfophénolique	56	483
— triglycolique	63	2959	— trisulfophénylique	56	483
— triglycollamidique	64	236	— trithionique	5	141
— triiodacrylique	61	520	— —	5	209
— —	61	604	— tropinique	66	495
— trijiénique	56	397	— tropique	62	1893
— trimellique	61	1405	— —	66	495
— —	61	1418	— tungstique	18	128
— α -trimellitique	61	824	— — Combinaisons avec les acides	18	185
— —	61	1405	— tungstoborique	18	199
— trimésique	55	436	— tungstosilicique	18	192
— —	55	456	— turmerique	61	828
— —	61	601	— turpéthique	63	3057
— —	61	1401			
— triméthylacétique	60	377	Acide ulmique	56	410
— —	60	446	— —	56	458
— α -triméthylbenzoïque	61	802	— umbellique	60	447
— α -triméthyl- o -benzylbenzoïque	61	945	— undécolique	61	620
— β -triméthyl- o -benzylbenzoïque	61	945	— undécyclique	60	415
— triméthylcarbinol - disulfocar- bamique	67	484	— —	61	578
— triméthylcarbinolglycuronique	63	2898	— — Bibliographie	60	447
			— undécyclique dibromé	61	578

Acide uramilique	67	678
Acides uramiques	67	653
— — — — —	67	690
— — — — —	75	820
— — — — —	75	1065
Acide uranique	22	56
— urinilique	67	757
Acide urique	67	741
— — Combinaisons de l' — avec les acides	67	749
— — Constitution de l' —	75	764
— — Dérivés de l' —	67	753
— — Diathèse urique (de la)	75	785
— — Formation de l' — dans l'organisme	75	765
— — — — —	75	773
— — Origine de l' — dans l'organisme	75	765
— — Préparation de l' —	75	755
— — Présence de l' — dans l'organisme	75	764
— — Produits d'oxydation de l' —	67	745
— — — — —	75	762
— — Réactions de l' —	75	760
— — Sels de l' —	67	751
— — — — —	75	756
— — Variations pathologiques modifiant la production de l' —	75	781
— — Variations physiologiques modifiant la production de l' —	75	775
— — Variations de l' — sous l'influence des médicaments	75	779
Acide urocanique	75	904
— urochloralique	75	1060
— uroleucinique	75	896
— urosulfinique	67	799
— usnétique	62	1923
— usnique	56	791
— α -usnique	63	2947
— β -usnique	63	2949
— uvique	62	1760
— uvitique et ses isomères	55	436
— — — — —	61	1294
— — Bibliographie de l' —	61	1294
— — symétrique	61	1286
Acide valérianique. Voyez également à Acides valériques	60	351
— — — — —	61	546
— — normal	62	1657
— — α -valérianique	62	1567
— — valérianocoumarique	62	2033
Acides valériques valérates et leurs dérivés. Bibliographie	60	384
— — Généralités et historique des —	60	347

Acide valérique inactif	60	351
— — normal	60	349
— — valérobenzoïque anhydre	61	658
— — valérolactique	62	1575
— — valérolactone-dicarbonique	63	2778
— — vanadique	19	95
— — combiné avec les acides	19	104
— — combiné avec l'acide phosphorique et l'acide silicique	16	107
— — Propriétés de l' —	19	102
— — vanillique	56	366
— — — — —	56	747
— — — — —	63	2242
— — vératrique	56	747
— — — — —	63	2244
— — vinaconique	61	1176
— — vinylbenzoïque	61	863
— — vinyltricarbonique	61	1375
Acides volatils. Dosage des acides volatils dans les végétaux	80	102
Acide vulpinique	63	2689
— vulpique	63	2689
Acide de Wachendorff et Zincke	63	2850
— de Walder	63	2957
— de Wassermann	63	2648
— de Weber	63	2995
— — et Zincke	63	2676
— de Weiler	63	2676
— de Weinstein	63	2632
— de Wellner	63	2816
— de Weltner	63	2634
— de Wende	63	2278
— de Werigo et Tanatar	63	2445
— de Will et Leymann	63	2343
— de Wislicenus	63	2939
Acide xanthique	59	243
— xanthochélinodique	63	2793
— — — — —	63	2927
— xanthophénique	56	498
— xanthoprotéique	68	1516
— xéronique	61	119
— p -xylendicarbonique	61	1299
— p -xylénique	61	1299
— xylétique	62	1900
— p -xylétique	62	1889
Acides xylidine-sulfonés	65	1531
Acide xylidique. Formation de l' —	61	758
— (a-) xylidique	61	1290
— (β) xylidique	61	1291
— (iso) xylidique	61	1292
— xylixe	61	756
— P -xylique	61	759
— (V) xylique	61	754
Acides xyliques et leurs isomères. Bibliographie	61	789
Acide p -xylol- β -acétonique	62	2027

Acide xylolisoamylique	55	457
— xylonique	63	2710
— xylorcincarbonique	63	2297
— xylose-carbonique	63	2885
— p-xylyloxyacétique	62	2018

Acide de Zéliniski	63	3047
— de Zincke	63	2394

Aciers.

Etude et renseignements généraux concernant les — et les produits tels que :

Fers, fontes, etc	20	130
— — — — —	31	97
— — — — —	35	132
— — — — —	46	29
— — — — —	48	
— — — — —	54	72
— Analyse des —	20	144
— — — — —	31	97
— — — — —	—	115
— Bibliographie des —	48	168
— Cémentation	48	127
— Fours, Conduite de l'opération.		
Théorie de la cémentation	48	127
— Classification des —	20	132
— Classifications différentes suivant les pays	48	61
— Considérations générales sur la constitution des —	48	1
— — sur les divers modes de fabrication. Procédés directs	48	67
— — sur les emplois des —	48	130
— Définitions des —	20	130
— Dégrossissage des —	48	133
— Dosage du carbone total dans les —	31	100
— — du carbone combiné dans les —	31	105
— — des éléments métalliques dans les —	31	110
— — du fer dans les —	31	115
— — des ferro-chromes dans les — .	31	112
— — des ferro-manganèses dans les —	31	111
— — du graphite dans les — . . .	31	104
— — du manganèse par l'analyse colorimétrique dans les —	31	539
— — du manganèse par l'analyse volumétrique dans les —	31	460

Emplois de l'acier :

— par les Chemins de fer	48	139
— — pour bandages de locomotives et wagons	48	147
— — — essieux	48	151
— — — moulages	48	153
— — — petit matériel d'attache . .	48	145

Acier. Emploi de l' — par les Chemins de fer, pour le matériel fixe de la voie	48	147
— — — rails	48	141
— — — ressorts	48	153
— — — traverses métalliques . . .	48	146
— par Administration de la Guerre.	48	156
— — pour affûts	48	161
— — — artillerie	48	165
— — — canons	48	160
— — — projectiles	48	162
— par Administration de la Marine.	48	156
— — pour blindages	48	159
— — — pièces mécaniques	48	160
— — — tôles de chaudières	48	158
— dans les Constructions	48	166
— — Industries agricoles	48	165
— — — diverses	48	167
— — — extractives	48	163
— — — métallurgiques et mécaniques	48	164

Essais, Fabrication. Influence modifiant les propriétés des aciers :

— Essais de réduction sans fusion. Passage de la méthode directe à la méthode indirecte	48	67
— Examen des aciers par l'analyse qualitative microchimique	35	132
— Fabrication de l'acier au creuset.	48	121
— Fonte malléable aciéreuse. Acier de forge. Aciers puddlés	48	67
— Fours de réchauffage	48	133
— Influence de la chaleur et du magnétisme sur les propriétés mécaniques et physiques. Chauffage, fusion, solidification des — .	48	37
— — de la composition chimique sur leurs propriétés physiques et mécaniques	48	10
— — des éléments chimiques . . .	20	134
— — des métalloïdes sur les propriétés physiques et mécaniques des —	48	18
— — des métaux sur les propriétés physiques et mécaniques des — .	48	29
— Influences physiques sur les — .	20	139
— sur les propriétés physiques et mécaniques, de l'Ecouissage, de la Compression, du Poinçonnage, du Cisailage	48	50
— du recuit	20	141
— — — — —	48	37
— de la trempe sur les —	20	139
— — — — —	48	37
— Marteaux-laminoirs. Presses hydrauliques	48	133
— Résumé historique. Creusets.		

Fours de fusion. Marche des ateliers	48	121	Acroléine ammoniacale	57	140
Acier alumineux	46	99	— méta — (métacroléine), disacryl et résine d' —	57	142
— Bessemer	8	754	Acrylates	61	508
— Aperçu historique sur la fabrication de l'acier Bessemer. Fontes employées	48	75	— d'argent	61	509
— Divisions de l'opération. Allures de l'opération	48	81	— de baryum	61	509
— Disposition des ateliers et description des appareils	48	92	— de calcium	61	509
— Modifications apportées dans le procédé Bessemer par la déphosphoration	48	105	— de plomb	61	509
— Roulement des ateliers et étude économique de la fabrication	48	101	— de sodium	61	508
— fondu	48	130	Acryldiurée	67	634
— Martin	48	111	Actions chimiques. Dégagement de chaleur dans les —	2	8
— Fabrication de l' —	48	111	— — Voyez aussi : Affinité chimique		
— de nickel	54	72	Adénine	75	490
— soudé	48	130	Adipate d'ammonium	61	1079
— au tungstène	31	114	— d'argent	61	1081
Aconate d'argent	61	1215	— de baryum	61	1080
— de baryum	61	1215	— de cadmium	61	1080
— de cuivre	61	1215	— de calcium	61	1080
— de méthyle	61	1215	— de cobalt	61	1081
— de sodium	61	1215	— de cuivre	61	1081
— de zinc	61	1215	— de magnésium	61	1080
Aconitanilide	68	1256	— de manganèse	61	1080
Aconitate d'ammonium	61	1393	— de mercure	61	1080
— d'ammonium acide	61	1394	— de nickel	61	1081
— d'argent	61	1395	— de plomb	61	1080
— de baryum acide	61	1394	— de potassium	61	1080
— neutre	61	1394	— de sodium	61	1080
— de cadmium neutre	61	1394	— de strontium	61	1080
— (di)calcique	61	1394	— de zinc	61	1080
— (tri)calcique	61	1394	Adipène	55	304
— de cobalt neutre	61	1394	Adipinamide	67	421
— de magnésium neutre	61	1394	Adipomalate d'ammonium	63	2468
— manganique neutre	61	1395	— de plomb	63	2468
— de nickel	61	1394	Ægyrine	20	123
— de plomb basique	61	1395	Affinité	2	8
— de plomb neutre	61	1395	— chimique	1	158
— de potassium acide	61	1394	— —	2	12
— de potassium neutre	61	1394	— Bibliographie	1	806
— (di)potassique	61	1394	— Causes qui favorisent ou contrarient la Combinaison	1	810
— (di)sodique	61	1394	— — Actions catalytiques	1	824
— de sodium neutre	61	1394	— — Action de l'oxyde d'argent sur l'eau oxygénée, — de l'argent métallique sur l'eau oxygénée. Influence des actions mécaniques. Décomposition de l'acide azoteux	1	824
— de strontium neutre	61	1394	— des masses — de l'hydrogène sulfuré sur les carbonates et inverse — de l'eau sur le fer et inverse. Expériences de M. Sainte-Claire Deville	1	832
— de zinc neutre	61	1394	— mécaniques. Décomposition de l'hypochlorite d'ammoniacale. Expériences de Berthelot. Vitesse de combustion d'un mélange gazeux	1	826
Aconitine	56	768			
—	66	321			
Aconitobianile	68	1256			
Acraldéhyde	57	143			
Acroléine	57	135			
— Formation de l' —	56	141			

Albumen de l'œuf	75	1127
Albumines	68	1504
—	74	77
— Combinaisons métalliques des —	68	1523
Albumine	75	709
— de l'œuf	68	15
—	75	1135
— du sérum	68	1527
— végétale	68	1534
— Dosage de l' — dans le lait	34	554
— Recherche de l' — dans la bile	73	248
Albuminoïde. Produit — obtenu synthétiquement	68	1497
Albuminoïdes. Matières —	68	1463
—	74	61
— Caractères chimiques et produits d'hydratation des —	67	201
— coagulées	75	84
— Composition et Constitution des —	67	199
— Dosage des — dans les urines	73	92
— — dans les végétaux	80	218
— Ferments des —	71	639
— Historique. Réactions générales. Rapport entre les matières protéiques et les composés hydrocarbonés. Dédoublément des matières albuminoïdes par l'hydrate de baryte. Action des ferments et de la putréfaction sur les —	68	1463
— Lieu et mode de digestion des —	74	380
— Recherche des — dans les urines	73	83
— — dans les végétaux	80	65
— Substances — insolubles sans transformation préalable	67	1581
— Transformation des — par les réactifs étendus et les ferments solubles	68	1560
— Transformation des — en graisses	75	422
Albuminurie	75	989
Albumoses	74	84
—	75	991
Albumosurie	75	993
Alcalamides. Définition. Isomérisie et divisions des —	67	64
— aromatiques d'acides alcools	68	1311
— des bases aromatiques	68	1175
Alcali volatil. Voyez Ammoniaque	13	193
Alcalimétrie	12	186
— Historique de l' —	12	186
— Analyse de l'azotate de potasse	12	196
— — de soude	12	196
— — d'un mélange de carbonate de potasse et de carbonate de soude	12	197
— — d'un mélange de sulfate de potasse, de chlorure de potassium		

et de sel marin	12	198
Alcalimétrie. Détermination du titre pondéral d'une potasse	12	190
— Dosage du sulfate de potasse contenu dans une potasse du commerce	12	195
— — d'un mélange de carbonate de potasse, de sulfate de potasse et de chlorure de potassium	12	196
— Méthode de Fresenius et Will par les pesées	12	194
— — de Gay-Lussac	12	187
— — de Mohr	12	195
— — de Périer pour doser la soude dans les potasses du commerce	12	199
— Principes de la méthode alcalimétrique	12	185
— Titre d'une dissolution de potasse ou de soude	12	195
Alcalimides	67	140
Alcalis. Action des — sur le verre	40	29
— Dosage des — dans la cendre des matières organiques	31	350
Alcalis : Voyez potasse, soude, carbonates alcalins, alcalimétrie, alcalis organiques artificiels ou amines, alcalis naturels ou alcaloïdes, bases organiques		
Alcalis organiques et artificiels		
— Série aromatique	65	1508
— Série grasse	64	303
— Bibliographie des —	65	1557
— Classification des —	64	14
— Généralités sur les — Historiques; Préparation, et classification des —	64	1
— — sur les — série aromatique	65	305
— Table générale alphabétique des —	65	1645
Alcalis primaires	64	14
— secondaires	64	17
— tertiaires	64	18
— de la quatrième espèce	64	19
Alcalis acides	64	217
— Dérivés éthers et amidés des — Série grasse	64	225
Alcalis (ou amines) aromatiques, ou bases artificielles aromatiques	65	305
— Dérivés des alcools monoatomiques	64	14
— — — saturés	64	27
— — — non saturés	64	166
— Dérivés des alcools polyatomiques	64	21
— — — à fonction simple	64	21
— — — à fonction mixte	64	24
— — —	64	176
— — —	64	193

Alcalis. Dérivés mixtes des — monoatomiques saturés	64	71
— des glucoses	64	215
— Aldéhydines	65	1289
— Dérivés alkylés	65	605
— Réactions colorées des anilines et des toluidines méthylées	65	623
— Amidines	64	121
— de l'o-phénylène-diamine	65	1266
— Classification des Amidines de la série grasse	64	118
— de l'o-toluyène-diamine	65	1277
— de la xylène-diamine	65	128
— Action des amines balogénées sur les phénylcyanates	65	1524
— Aniline	65	309
— Action de l'— sur l'orcine	65	1497
— Dérivés chlorés de l'—	65	332
— diazoïques de l'—. Généralité sur ces dérivés	65	471
— Produits de substitution de l'—	65	328
— Sels de l'—	65	320
Alcalis ou Bases diverses :		
— Bases artificielles	65	84
— $C^{20}H^{2n-4}Az^2$	65	1168
— $C^{20}H^{2n-6}Az^2$	65	1250
— Généralités sur les bases diazotées et autres	65	1162
— Bases pauvres en hydrogène		
— $C^{20}H^{2n-13}Az$ — $C^{20}H^{2n-11}Az$	65	1117
— $C^{20}H^{2n-12}Az$	65	1109
— $C^{20}H^{2n-10}Az$ — $C^{20}H^{2n-8}Az$ — $C^{20}H^{2n-6}Az$	65	1156
— $C^{14}H^8Az$ — $C^{10}H^4Az$ — $C^{20}H^{14}Az$	65	885
— $C^{16}H^8Az$ — $C^{14}H^{14}Az$	65	879
— $C^{20}H^{2n-6}Az^2$	65	1260
— dérivées du violet de Paris et de la fuchsine	65	1535
— polyazotées à quatre équivalents d'azote	65	1433
— — à cinq équivalents d'azote	65	1457
— — à six équivalents d'azote	65	1464
— — à huit équivalents d'azote	65	1482
— Bases pyridiques. Généralités, historique, formation, propriétés, constitution des —	65	774
— pyroliques	65	735
— $C^{10}H^8Az$ — $C^{12}H^8Az$ — $C^{14}H^{14}Az$. Dérivés du pyrrol	65	754
— Corps dérivés du pyrrol	65	740
— Bases quinoléiques. Généralités sur les —	65	893
— à 4 séries. Série grasse	64	293
— triatomiques. Série aromatique	65	1375
— benzylamines. Historique, formation, préparation	65	628

Alcalis. Benzylamines. Dérivées de la benzylamine	65	639
— Combinaisons des bases aromatiques avec les aldéhydes	65	1543
— dérivées des aldéhydes de la série grasse	64	26
Alcalis dérivés des alcools polyatomiques. Diamines	64	177
— diamines pauvres en hydrogène	65	1298
— — — — —	65	1307
— — — — —	65	1371
— Homologues supérieurs de l'aniline et des toluidines	65	649
— Hydrazines	64	99
— — Dérivés des —	65	692
— — — — —	65	710
— isonitriles	64	109
— méthylamines	65	1486
— Formation des —	65	1483
— naphtylamines	65	1072
— Produits de substitution des —	65	1079
— Réactions colorées des acides carbonés de la pyridine, de la quinoléine et des séries voisines	65	1515
— Réduction partielle des dérivés polynitrés par le chlorure d'étain	65	1534
— toluidines	65	501
— Synthèses dans la série quinoléique	65	1521
Alcalis organiques naturels, ou Alcaloïdes.		
— Généralités sur les —		
— Action des anhydrides sur les —	66	52
— — de l'acide azoteux — de l'acide azotique — de l'acide chlorhydrique —	66	49
— — de l'acide chromique	66	52
— — de l'acide iodhydrique	66	50
— — de l'acide sulfurique	66	52
— — des bases	66	46
— — du brome	66	43
— — de la chaleur	66	36
— — du chlore	66	13
— — du chlore et des chlorures organiques	66	42
— — de l'eau sur les —	66	45
— — de l'électricité	66	35
— — des éthers iodhydriques	66	53
— — de l'iode	66	44
— — de la lumière	66	34
— — de l'oxygène. — Action de l'hydrogène et de l'acide iodhydrique	66	40
— — du zinc éthylo sur les —	66	57
— — Analyse des —	80	16
— — Bibliographie des —	66	638
— — Caractères des —	66	9

Alcalis organiques. Constitution des —	66	63
— Dissolvants des —	66	22
— Dosage des —	80	163
— Extraction des —	66	19
— Historique des —	66	1
— Liste des —	66	74
— Oxydation des —	66	53
— Pouvoir rotatoire, et loi du pouvoir rotatoire des —	66	28
— Préparation des —	66	14
— des — volatils.	66	18
— Propriétés physiques générales des —	66	25
— Réaction colorées obtenues avec différents réactifs	66	53
— mélangés à l'extrait de végétaux contenant des corps gras	80	16
— Recherche des — dans les végétaux	80	38
— Solubilité des —	66	27
— physiologiques. Recherche de ces — dans l'urine	73	130
— Liste des — ou alcaloides : Alcalis des aconits. Historique des — .	66	321
— des écorces d'alstonia constricta	66	86
— des écorces d'alstonia scholaris .	66	81
— de l'argemone mexicana	66	288
— de l'aspidosperma quebraco, ou quebraco blanco	66	89
— — colorado	66	95
— d'une troisième espèce d'aspidosperma	66	96
— de la racine de berberis	66	103
— du buis	66	110
— des semences de cévadille	66	118
— du chelidonium majus	66	172
— de la ciguë	66	151
— des cinchonas	66	538
— des feuilles de coca	66	127
— du colchicum autumnale (colchique)	66	113
— des crucifères	66	124
— du delphinium staphysagria . . .	66	330
— divers	66	597
— de l'écorce de lotur	66	605
— des fumariacées	66	130
— du glaucium luteum	66	171
— de la racine de grenadier	66	133
— du houblon	66	603
— de l'hydrastis canadensis	66	332
— de la racine de l'isopyrum thalictroides	66	603
— du jaborandi	66	590
— du lait	66	604
— des légumineuses	66	137
— de la levure	66	604

Alcalis des lupins	66	140
— des ménispermées	66	150
— de l'opium	66	181
— des papavéracées	66	171
— du papaver rheas	66	178
— — somniferum	66	181
— de l'écorce de pereira	66	100
— du perganum harmala	66	47
— des pipéritées	66	289
— des renonculacées	66	321
— des rubiacées	66	334
— des rutacées	66	471
— des solanées. Historique des — .	66	487
— — Action de l'acide chlorhydrique et des bases sur l'atropine .	66	495
— des strychnées	66	538
— des synanthérées	66	589
— du thalictrum macrocarpum . . .	66	333
— des veratrum	66	117
— du veratrum album	66	122
— du veratrum viride	66	124
— de la vicia sativa	66	147
— du wrightia antidysenterica . .	66	97
— des xanthophyllées	66	589
— Dérivés amidés tels que théobromine, caféine, etc., se rapprochant des alcalis naturels	66	614
Alcali volatil. Voyez Ammoniaque.		
Alcaloides. Voyez Alcalis naturels .	75	894
Alcaptone	75	894
Alcaptonique (matière)	29	11
Alchimie dans l'Antiquité	29	31
— Époque moderne	29	27
— au Moyen âge	29	9
— Considérations générales sur l'— .	29	34
— Conclusion	4	5
Alchimistes	56	
Alcools	56	
— Analyse des —	34	451
— —	91	255
— Appendice aux —	56	
— et Phénols. Bibliographie. Généralités	56	133
178, 217, 277, 312, 340, 383, 461, 535, 560, 576, 632, 637, 668, 680.		
— proprement dits	56	
— Classification théorique des — .	56	
— — des —	56	
— Définition de la fonction alcool .	56	
— —	56	667
— Diagnose des —	56	
— Équations. Notations. Formules des —	56	
— Éthérification des —	56	
— Fonction alcool en chimie minérale	56	667
— — en chimie organique	56	

Alcools. Formation des — . . .	xvii	56
— Formules. Notation des — . . .	lviii	56
— Généralités	i . clxxx	56
— —		56 662
— Historique des —	iii	56
— acétones		56 708
— acides	clxxvi	56
— — monobasiques		56 735
— — bibasiques		56 737
— alcalis	clxxvi	56
— —		56 757
— aldéhydes	clxxiii	56
— —		56 704
— amides	clxxvi	56
— —		56 761
— aromatiques	xxi	56
— —	xcv	56
— — Isomérisation dans les — . . .	xliv	56
— bialcooliques		56 785
— Dérivés alcooliques ou éthers		
du Silicium		56 663
— polyatomiques du silicium . . .		56 666
— diatomiques. Généralités. Modes		
de Formation et Classification		
des —		56 181
—	xcix	56
— éthers		56 682
— —	clxxi	56
— à fonction complexe		56 779
— mixte	xxii	56
— multiple		56 765
— —	clxxvi	56
— hexatomiques	cxiv	56
— d'hydratation	xxxvii	56
— Isomérisation dans les — . . .	xxiii	56
— isomères. Transformation des —	li	56
— monoatomiques non saturés. Dé-		
rivés des —		64 166
— monoatomiques saturés		56 1
— monobasiques. Découvertes rela-		
tives aux —		1 255
— Acides dérivés des —		1 271
— saturés. Dérivés des — . . .		64 28
—		64 97
— Nomenclature des —	lvi	56
— parafféniques	xxi	56
— pentatomiques		56 294
— —	cx	56
— phénols	clxix	56
— polyatomiques		1 278
— Acides dérivés des —		1 281
— Éthérification des —	lxxxiv	56
— primaires	xxv	56
— Action des agents réducteurs		
sur les —	xxxvi	56
— — des métaux et des bases sur		
les	xxxv	56

Alcools primaires. Alcoolats d'a-		
cides dérivés des —	xxxvi	56
— — Classification des — . . .	xxxvii	56
— — Dérivés des —	xxxvii	56
— — Éthérification des — . . .	lxxvi	56
— — Hydrates d'alcools	xxxvi	56
— — Synthèse des —	xxvi	56
— — — par addition	xxviii	56
— — — par hydrogénation des aci-		
des —	xxxii	56
— — — des aldéhydes	xxix	56
— — — par substitution . . .	xxvii	56
— secondaires	xxxvii	56
— — Éthérification des — . .	lxxx	56
— — Propriétés physiques, réac-		
tions et dérivés des —	xli	56
— — Synthèse des —	xxxix	56
— tertiaires. Éthérification des —		
.	lxxxii	56
— — Propriétés physiques. Réac-		
tions des —	xlhi	56
— — Synthèse des —	xlh	56
— — Rôle des acides auxiliaires		
dans l'éthérification des — . .	lxxxiii	56
— non saturés		56 174
— tétralcooliques		56 738
— tétratomiques		56 281
— —	cviii	56
— trialcooliques		56 737
— triatomiques	civ	56
— — Généralités et types des — .		56 219
— Transition entre les différents		
groupes d' —	l	56
Alcools acétyléniques	xxi	56
— —	xc	56
Alcool acétylique		56 59
— allylique. Réactions de l' — . .		56 139
— amylique du commerce		56 110
— — de fermentation actif		56 109
— — — inactif		56 109
— — normal actif		56 108
— — — inactif		56 103
— — Dérivés de l' —		56 111
Alcools amyliques secondaires . .		56 114
Alcool amylique tertiaire		56 115
Alcools amyliques de fermentation.		56 108
Alcool amylique normal du com-		
merce		56 108
— anisique		56 682
— —		56 828
— anthracénique tertiaire		56 574
Alcools benzéniques		56 157
Alcool benzoïque		56 157
— benzylique. Propriétés. Réac-		
tions —		56 157
— butylique normal. Principaux		
dérivés de l' —		56 100

Alcools butyliques secondaires.	
Dérivés de l' —	56 101
— de fermentation. Dérivés de l' —	56 102
— tertiaire. Dérivés de l' —	56 105
Alcools camphéniques.	56 153
— XXI	56
— XCV	56
Alcool campholique. Propriétés.	
Réactions.	56 155
Alcools capriques.	56 127
Alcool caproïque primaire. Dérivés de l' —	56 116
Alcools caproyliques.	56 115
Alcool caprylique.	56 123
— cérotique.	56 131
— cérylique.	56 131
— cétyle.	56 128
— chlorobenzyle.	55 160
— cholestérique. Propriétés et réactions de l' —	56 167
— cinnamique.	56 166
— cinnamylique. Propriétés et réactions de l' —	56 167
Alcools cinnamyliques.	56 167
Alcool cinnylique.	56 166
— couférylique.	56 690
— cuminique primaire.	56 164
Alcools décyliques.	56 127
Alcool décylique normal.	56 129
— dichlorobenzyle.	56 160
— dinitobenzyle.	56 161
— duodécyle.	56 130
— éthale.	56 128
— éthylénique.	56 136
— éthyle, ou vinique, ou alcool ordinaire. Historique.	56 15
— Action directe d'un acide libre sur l' —	56 50
— des acides auxiliaires sur l' —	56 51
— des acides minéraux sur l' —	56 56
— des acides naissants sur l' —	56 56
— des corps oxydants sur l' —	56 42
— de l'hydrogène sur l' —	56 38
— des métalloïdes sur l' —	56 44
— des métaux alcalins sur l' —	56 45
— de l'oxygène sur l' —	56 39
— des sels et des composés binaires sur l' —	56 46
— absolu ou anhydre.	56 26
— Action de l'acide sulfurique sur l' —	56 73
— Alcométrie. Ébullioscope.	56 29
— Compte-gouttes de M. Duclaux.	56 29
— Distillation industrielle de l' —	

et des liqueurs alcooliques.	
Alcool. Propriétés physiques de l' —	56 21
— Essai de la pureté de l' —	91 271
— — —	91 316
— Éthers de l' — . Généralités.	56 47
— — de diverses catégories.	56 48
— — formés par les acides gras.	56 84
— — par les acides minéraux.	56 46
— — par les acides organiques.	56 81
— Influence de la dilution de l' — sur la formation des —	56 53
— Fermentation acétique de l' —	56 41
— Formation de l' —	
— — — par analyse, par fermentation, par synthèse.	56 16
— Propriétés physiques et dissolvantes de l' —	56 27
— Réactions de l' —	56 37
— dans les urines.	73 124
Alcools et spiritueux. Examen analytique des — et — comme matières alimentaires.	91 253
Alcool fluorénique.	56 173
— fluorénylique. Propriétés de l' —	56 173
Alcools forméniques.	56
— XXI	56
— XXXII	56
Alcool furfurolique.	56 705
Alcools heptyliques.	56 120
Alcool heptylique primaire.	56 120
Alcools heptyliques secondaires.	56 120
Alcool hexadécyle.	56 130
Alcools hexatomiques.	56 317
Alcool hexéthylénique.	56 198
Alcools hexyliques.	56 116
Alcool β -hexyle.	56 117
Alcools hexyliques secondaires.	56 117
— — tertiaires.	56 119
Alcool hydrocinnamique.	56 163
— illicique. Propriétés. Dérivés.	56 164
— isobutyle.	56 99
Alcools isohexyliques.	56 117
Alcool isopropylique.	56 246
— mélassique.	56 132
— mentholique.	56 150
— méthyle. Mode de formation. Synthèse. Analyse. Purification. Dosage. Propriétés. Réactions produites par la chaleur, l'hydrogène, les corps simples, les oxydes et les sels. Oxydation de l' —	56 2
— — triméthyle.	56 105
— methylparaoxybenzyle.	56 682
— methylprotocatéchique.	56 686
— myricique.	56 132
— naphénique.	56 678
— nitrobenzyle.	56 160
Alcools nonyliques.	56 126
Alcools octodécyliques.	56 131

Alcools octyliques	56	123
Alcool octylique primaire	56	123
Alcools octyliques secondaires	56	123
Alcool octylique tertiaire	56	1
Alcools onanthyliques	56	120
Alcool ordinaire. Voyez Alcool éthy- lique.		
— paraméthylbenzylique	56	162
— parathymotique	56	676
— paratolylique	56	162
— pélargonique	56	126
— pélargylique	56	126
Alcools pentalcooliqes	56	741
Alcool-Phénol-Éther	56	686
Alcools-Phénols	56	675
Alcool phényléthylique	56	159
— — primaire	56	161
— — secondaire	56	163
— phénylique	56	465
Alcools phénylpropyliques	56	163
Alcool phlorylique	56	562
— phthalique	56	213
— pinacolique	56	117
— —	56	205
— pipéronylique	56	688
Alcools polyéthyléniques	56	198
Alcool propargylique. Propriétés et réactions de l' —	56	153
Alcools propyliques	56	94
Alcool propylique normal	56	99
— — secondaire	56	97
— rutique	56	127
— silicoheptylique	56	663
— silicononylique	56	663
— —	69	178
— styrolylique	56	161
— sulfuré	56	66
— sycocérylique	56	164
— tétradécylique	56	130
— de la tourbe	7	71
— triatomique $C^{12}H^{14}O^8$	59	580
Alcools tolyliques	56	161
Alcool tolylique secondaire	56	162
— triéthylénique	56	198
— undécylique	56	127
— — secondaire	56	128
— vanillique	56	686
— de vin	56	15
— vinique	56	15
— Voyez Alcool éthylique.		
Alcools $C^{12}H^{16}-^{14}O^2$	56	171
Alcool $C^{12}H^{18}O^2$. Propriétés et réac- tions de l' —	56	148
Alcools $C^{12}H^{14}O^4$	56	163
 Aldéhydes	1	266
—	58	
— Addition sur les —	58	877

Aldéhydes. Bibliographie des —	57	227
— — des aldéhydes à fonction mixte.	58	875
— Combinaisons des bases aroma- tiques avec les —	65	1545
— Dérivés des —	64	25
— Généralités. Propriétés. Prépara- tion des — . Action de l'hydrogène, de l'oxygène, des haloïdes, de l'eau, de l'acide sulfhydrique, de l'am- moniaque, des amines, des amides, des bisulfites alcalins, des acides, des alcools, des carbures d'hydro- gène et des phénols sur les —	57	5
— Polymérisations et condensations moléculaires. Classification des al- déhydes monoatomiques propre- ment dits	57	19
— Ilistorique. Définition	57	1
— acétals	57	122
— acétones	57	239
— — Bibliographie des —	57	439
— alcools	58	755
Aldéhyde allylique. Voyez Acroléine.	56	141
— —	57	135
— anisique	58	839
— — Dérivés de l' —	58	842
Aldéhydes aromatiques	58	871
Aldéhyde benzylique	57	149
— — bromé	57	
— — Combinaisons de l' — avec les aldéhydes, les acétals, les alcools, les phénols et les acides	57	192
— — Combinaisons avec les amines et les amides	57	186
— — Dérivés ammoniacaux de l' —	57	170
— — chlorés, bromés, iodés, et nitrés de l' —	57	156
— — — cyanammoniacaux	57	179
— — — cyanhydriques de l' —	57	168
— — — sulfurés de l' —	57	182
Aldéhyde benzylique dichloré	57	162
— — orthochloré	57	161
— — parachloré	57	161
— — trichloré	57	162
— — nitré	57	162
— — et urée	57	100
— butylique normal	57	89
Aldéhydes butyliques. Dérivés chlo- rés des —	57	89
Aldéhyde caproïque normal	57	108
Aldéhydes carbonyles	58	463
Aldéhyde cinnamique	56	167
— — Dérivés chlorés de l' —	57	206
Aldéhydes crésotiques	56	542
Aldéhyde crotonique	57	143
Aldéhydes cuminiqes. Dérivés mé- talliques. Dérivés chlorés, bro- més, nitrés. Autres dérivés des —		

du cuminol	57	199
Aldéhyde diphenylacétique	57	212
Aldéhydes-Éthers	58	839
Aldéhyde éthylique	57	29
— — — — —	58	864
— — — Dérivés acétiques de l' —	57	72
— — — chlorés de l' —	57	43
— — — bromés, sulfurés de l' —	57	65
— éthylsalicylique	62	1971
— formique	57	27
— furonique	58	780
— glycolique	58	755
— M-homosalicylique	58	833
— hydrocinnamique	57	199
— isobutylique	56	208
— — — — —	57	89
— — — — —	58	867
— — — — —	60	322
— isocaproïque	57	119
— isocaproïque	57	108
— isocuminique	57	205
— laurique	57	119
— métatoluique	57	196
— méthylprotocatéchique	56	707
— — — — —	58	766
— — — — —	58	853
Aldéhydes monoatomiques	57	135
Aldéhyde mucobromique	62	1708
— myristique	57	119
Aldéhydes naphtoiques	57	211
Aldéhyde- α -nitrocominique	64	881
— α -naphthylque. Dérivés azotés de l' —	57	109
— orthophtalique	57	224
— orthotoluique	57	196
Aldéhyde oxalique. Dérivés azotés. Combinaisons avec les amines.	57	213
— α -Oxyisophtalique	58	833
— β -Oxyisophtalique	58	833
— palmitique	57	120
— para-homosalicylique. Dérivés de l' —	58	819
— paratoluique	57	196
— phénylacétique	55	448
— — — — —	57	205
Aldéhydes-Phénols	58	781
— phthaliques	57	224
Aldéhyde pipéronylique	58	847
— propylique	57	84
— — — — —	58	866
— protocatéchique	56	706
— pyromucique	56	704
— — — — —	58	766
Aldéhydes-Quinons. Généralité sur les —	58	533
— — Bibliographie des —	58	743
Aldéhyde salicylique	58	786
— — — — —	65	1296

Aldéhyde salicylique. Combinaisons de l' — avec les bisulfites alcalins.	58	789
— — Condensation de — Produits de l' —	58	805
— — — Dérivés acides de l' —	58	795
— — — Dérivés alcooliques et métalliques de l' —	58	791
— — — azotés de l' —	58	798
— — — chlorés, bromés et iodés de l' —	58	786
— — — nitrés et sulfurés de l' —	58	788
Aldéhydes de la Série grasse	57	27
Aldéhyde stéarique	57	120
— succinique	57	222
Aldéhydes sulfites	57	72
Aldéhyde térécaminique	57	205
— téréphtalique	57	224
Aldéhydes toluïques	57	196
Aldéhyde α -toluique	57	196
— m -toluylique	61	873
— valérique	58	868
— — — — —	61	1122
— valérique normal	57	97
— valérique ordinaire	57	97
Aldéhydes valériques. Dérivés chlorés et bromés des —	57	99
Aldéhyde vanillique	56	707
Aldéhydines de l' o -phénylène-diamine	65	1290
— — — — —	65	1294
Aldéhydo- m -oxybenzoate d'argent. — p -de calcium	63	2324
Aldéhydrophtalate d'argent	62	1963
— de calcium	62	1963
Aldéhydosalicylate de baryum	63	2322
— de calcium	63	2322
— de cuivre	63	2322
Aldéhydovanillate d'argent	63	2604
— de plomb	63	2604
— de potassium	63	2604
— de sodium	63	2604
Aldéhydes de l' o -toluylène-diamine	65	1296
Aldol	58	757
— Dérivés azotés de l' —	58	761
Aldoxine	62	1963
Alimentaires. Conservation des substances —	90	
Alimentation insuffisante	76	497
— surabondante	76	497
Aliments	71	
— — — — —	75	
— Durée du séjour des — dans l'estomac	75	236
— Transformations chimiques des — dans le tube digestif	75	380
— Composition, d'origine végétale		

ou animale, des —	75	104
Aliments. Généralités sur les —	75	103
Aliments complexes.	74	103
— — Comparaison des — d'origine végétale.	75	111
— hydrocarbonés. Mécanisme de la combustion des —	71	219
— inorganiques. Condiments et substances analogues aux —	75	146
— — — — —	75	162
— minéraux des organismes adultes	75	155
— — des organismes en voie de développement	75	148
— organiques phosphorés et combinaisons organiques du fer.	75	122
— — — — —	75	128
— simples	75	95
— — Chaleur de combustion des —	75	98
— — Généralités sur les —	75	54
— — Matières albuminoïdes.	75	61
— — — Albuminoïdes coagulées. Albumoses et peptones	75	84
— — — protéiques comme aliments.	75	76
— — Protéides	75	89
— — Substances hydrocarbonées	75	93
Alizarincarbonate de baryum.	63	2841
Alizarine	56	700
—	58	685
—	88	651
—	88	663
— Dérivés ammoniacaux de l' —	58	699
— — bromés et chlorés.	58	690
— — nitrés de l' —	58	693
— Préparation, propriétés, réactions, et dérivés par substitution de l' —	56	714
— Produits d'oxydation de l' —	88	682
— diacétique	56	717
— éthylique	56	717
— méthylique	56	717
Alkylés. Dérivés —	85	605
Allamite	20	120
Allantoïne.	67	722
—	75	807
— Combinaisons avec les acides et les bases.	67	724
— Dérivés de l' —	67	725
Allantoxanates	67	727
Alliages.	41	85
— Examen par analyse microchimique.	35	128
— Isomérisie. Propriétés physiques des —	41	86
— Préparation des —	41	96
— Propriétés chimiques des —	41	94

Alliage de l'aluminium et de l'argent	46	29
— d'aluminium et de zinc	17	125
— d'ammonium et de bismuth.	14	9
— d'ammonium et de lithium.	14	10
— d'ammonium et de potassium	14	9
— d'ammonium et de rubidium.	14	10
— d'ammonium et de sodium.	14	10
Alliages de l'antimoine	22	319
Alliage de l'antimoine et du sodium.	13	14
Alliages d'argent	27	251
— — Analyse des —	50	145
— — — par l'électrolyse des —	50	442
— — — par voie sèche	50	81
— — Essai au chalumeau.	50	144
— — — par le mercure	50	138
— — — par le touchau.	50	142
— — — par voie humide.	50	122
— et de cuivre. Analyse des —	31	88
— — Essais des —	28	122
— — — par la voie humide, des —	28	107
— — — par la voie sèche des —	28	97
— de bismuth	24	20
Alliage de bismuth et de sodium	13	13
Alliages de cadmium	17	278
— de chrome.	20	181
— de cobalt	23	15
— de cuivre	26	12
— — avec le manganèse	21	89
— Examen par l'analyse qualitative microchimique des — du cuivre	35	136
— d'étain.	22	123
— — et de plomb. Analyse des —	31	79
— de l'étain et du sodium	13	14
— du fer	20	19
— fusibles. Analyse des —	31	86
— du manganèse	21	16
— — avec le cuivre.	21	39
Alliage mitis	46	31
Alliages monétaires.	28	26
— du nickel.	23	187
— — — — —	54	65
— de nickel et de fer (Acier de nickel)	57	71
— de l'or.	29	96
— d'or et de cuivre. Analyse des —	31	93
— d'orfèvrerie	28	17
— d'osmiure d'iridium. Analyse des —	31	94
— du plomb	25	14
— — et d'argent. Analyse des —	31	87
Alliage de plomb et de sodium	13	13
Alliages du potassium.	12	19
Alliage du potassium et du sodium.	13	12
— de potassium et de zinc.	17	124
— de sodium.	13	12
— de sodium et d'antimoine	13	14

Alliage de sodium et de bismuth . . .	13	13
— — et d'étain . . .	13	14
— — et de plomb . . .	13	13
— — et de potassium . . .	13	12
Alliages de sodium et de zinc . . .	13	13
— — — — — . . .	17	124
Alliages de thallium . . .	17	375
— du titane . . .	19	166
— d'uranium . . .	22	4
— de zinc et d'aluminium . . .	17	125
— et de potassium . . .	17	124
— et de sodium . . .	13	13
— — — — — . . .	17	124
Alomucate d'ammonium . . .	63	2986
— de baryum . . .	63	2986
— de cadmium . . .	63	2986
— de calcium . . .	63	2986
— de magnésium . . .	63	2986
— de potassium . . .	63	2986
— de sodium . . .	63	2986
Allotropie . . .	1	150
Alloxanates . . .	67	734
Alloxane . . .	67	736
— Combinaison de l' — . . .	67	738
Alloxanthine . . .	67	708
Allylacétate d'argent . . .	61	552
— de baryum . . .	61	552
— de calcium . . .	61	552
— d'éthyle . . .	61	552
— de potassium . . .	57	552
Allylacétone . . .	61	337
Allylamine . . .	64	166
Allylaniline . . .	65	400
Allylarsines . . .	69	275
— — — — — . . .	69	281
Allylbenezine . . .	55	469
Allylène . . .	55	259
— Dérivés bromés de l' — . . .	55	263
— — chlorés de l' — . . .	55	262
— — iodés de l' — . . .	55	264
— — métalliques de l' — . . .	55	265
— — iodé . . .	55	266
— monobromé . . .	55	264
— moniodé . . .	55	264
Allylénure cuivreux . . .	55	265
Allyl-Eugénol . . .	56	685
Allyloxybutyrate de baryum . . .	62	1678
— de zinc . . .	62	1678
Allylpropylène . . .	55	302
Allylsuccinate d'argent . . .	61	1195
— de baryum . . .	61	1195
— de calcium . . .	61	1195
Allylurées . . .	67	629
Alorcinat de baryum . . .	62	1923
— de calcium . . .	62	1923
— de cuivre . . .	62	1923
Alphatoluonitrile . . .	56	159

Alstonidine . . .	66	88
Alstonine . . .	66	86
Alstonite . . .	9	302
Altaite . . .	9	31
Aluminates . . .	9	157
— Etat naturel et reproduction des — . . .	15	196
— Reproduction du Cymophane . . .	15	197
— — du Rubis Spinelle . . .	15	196
Aluminate de baryte . . .	9	75
— — — — — . . .	15	194
— de calcium . . .	9	79
— de chaux . . .	9	75
— — — — — . . .	15	195
— de protoxyde de cobalt . . .	9	76
— — — — — . . .	23	50
— de glucinium . . .	16	19
— de manganèse . . .	9	76
— de potasse . . .	15	193
— de soude . . .	15	194
Alumine . . .	15	186
— Applications des sels d' — . . .	15	254
— cristallisée purc. Voyez Corindon . . .		
— Insoluble dans l'eau . . .	15	189
— Reproduction du Corindon . . .	15	187
— Soluble de Graham . . .	15	191
Aluminium . . .	15	143
— Alliages de l' — . . .	15	165
— — — — — . . .	46	9
Voyez aussi : Industrie de l' — . . .		
— Analyse de l' — . . .	31	57
— Applications de l' — . . .	15	164
— Bibliographie de l' — . . .	15	258
— Bronzes d' — . . .	15	165
— Combinaisons de bore, de carbone, et de l' — . . .	15	204
— Composés organo-métalliques de l' — . Voyez plus loin, après Fabrication industrielle de l' — . . .		
— Conclusions sur l' — . . .	46	91
— Emploi de l' — . . .	46	8
— — du brouze d' — . . .	46	18
— Equivalent de l' — . . .	15	148
— Historique de l' — . . .	15	143
— Préparations de l' — . Voyez Propriétés de l'aluminium, à Industrie de l' — . . .		
— Séparation du cobalt et de l' — . . .	23	165
Industrie de l' — . Généralités. Recherches de Sainte-Claire-Deville. Alliages. Préparations. Propriétés. Fabrication industrielle . . .		
— Travail de l' — . . .	46	6
— Observations générales sur l' — . . .	46	12
— Recherches de Sainte-Claire-Deville sur l' — . . .	15	150

Aluminium. Réduction du chlorure double par la pile	45	160
— — du chlorure double par le sodium	45	158
— — de la cryolite par le sodium	45	160
— Allages Mitis	46	31
— Bronzes d' —	45	165
— Emploi des —	46	18
— Laiton de l' —. Alliage avec le cuivre	46	27
— Maillechort. Alliage avec l'argent. Ferro-aluminium. Acier alumineux	46	29
— Influence de l' — sur le Fer puddlé	46	40
— — sur les Fontes. Expériences de Keop	46	34
— Préparation de l' —	45	
— — de l'aluminate de sodium	45	154
— — de l'alumine	45	156
— — du chlorure double d'aluminium et de sodium	45	157
— — industrielle de l' — à Salindres	45	153
— Propriétés chimiques de l' —	46	5
— — physiques de l' —	45	145
— — —	46	2
— Fabrication industrielle de l' — :		
— Méthode chimique	46	44
— Procédé Brin frères	46	53
— Castner	46	45
— Cuninghame, Weiss, Pearson	46	55
— Faurie	46	54
— Graban	46	56
— Netto	46	49
— Zsigmondy, Reillon, Montagne et Bourgerel	46	58
— Méthodes électro-chimiques et électro-dynamiques		
— Procédé Reinbold	46	69
— Cowles frères	46	59
— Gratzel	46	66
— Héroult	46	62
— Kleiner	46	67
— Rogers, Bernard ou Minet	46	68
— Usine Bernard, à Creil, pour l' —	46	85
— — de Froges	46	69
— — — de Neuhausen	46	82
— — — d'Oldham	46	90
— — — de Walsend-on-Tyne	46	87
Combinaisons organiques de l' —		
Aluminium éthyle	69	83
— isobutyle	69	84
— méthyle	69	81
— propyle	69	84
Aluns	45	210

Alun	9	170
Voyez aussi : Alun de potasse		
— Historique de l' —	37	176
— Fabrication avec l'alunite de la Tolfa	37	177
— — avec la terre d'alun et avec les schistes alumineux	39	178
— — avec l'alunite de Madriat, à Gennevilliers	37	181
— — avec le sulfate d'alumine	37	184
— — avec la tourbe	7	72
— Propriétés et formules	37	184
— Sels basiques	15	218
— cubique	15	216
Aluns basiques	15	214
Alun d'ammoniaque	15	217
— — et d'acide sélénique	15	219
— — de césium	13 ^a	33
Aluns de chrome	20	265
Alun de potasse	15	213
— — Préparation au moyen de l'alun de potasse naturel	15	221
— — — de l'alunite	15	222
— — — des argiles	15	231
— — — des feldspaths naturels	15	237
— — — des schistes alumineux	15	224
— — — des scories des hauts fourneaux	15	226
— — et d'ammoniaque	15	219
— de rubidium	13 ^a	16
— — et de césium	15	220
— d'acide sélénique	15	216
— de soude	15	219
Alunite	9	170
Amalgamation		
— de l'argent dans les minerais	50	189
— — —	50	232
— des glaces argentées	40	276
Amalgames	9	25
— — —	26	139
— Constitution des —	2	99
— endothermiques	2	97
— exothermiques	2	97
— Préparation des —	2	101
— Propriétés des —	2	96
— alcalins. Analyse des —	31	77
— métalliques. — des —	31	78
Amalgame d'aluminium	26	140
— d'ammonium	14	5
— — —	26	142
— d'antimoine	26	142
Amalgames d'argent	26	143
— — —	27	251
Amalgame de baryum	26	145
— de bismuth	26	145
— de cadmium	26	145
— de calcium	26	146

Amalgame de chrome	20	192
— de cobalt	26	146
— de cuivre	26	146
— d'étain	26	147
— de fer	26	147
— d'iridium	26	149
— de lithium	26	148
— de magnésium	26	148
— de manganèse	21	40
—	26	149
— de nickel	26	149
— d'or	26	149
— de palladium	26	149
— de platine	26	150
Amalgames du plomb	26	150
— du potassium	12	20
Amalgame de potassium	26	150
Amalgames du sodium	13	14
Amalgame de sodium	26	151
— de strontium	26	151
— de thallium	26	152
— de zinc	26	152
— de zirconium	26	152
Amanitine	56	758
Amarate d'argent	63	2866
— de baryum	63	2866
— de calcium	63	2866
— de sodium	63	2866
Amarine	57	172
Amarone	57	181
Ambre. Caractères généraux de l'—	7	432
— Substances voisines de l'—	7	436
Aménylvalérianate de sodium	61	576
Améthénate d'argent	60	426
— de strontium	60	426
— de zinc	60	426
Amer d'indigo	56	516
— de Welter	56	516
Améthyste orientale	9	63
Amides	1	299
—	67	
—	68	
— Bibliographie des —	68	1625
— Classification des —		
— — de Gerhardt	67	5
— — de M. Berthelot	67	18
— — atomique des —	67	82
— Composés organiques dérivés des combinaisons fondamentales de l'azote, se rapprochant, ou non, des amides	67	11
— Définition des —	67	16
— Dosage des — dans les végétaux	80	228
— Historique des —	67	1
— Primaires. — Secondaires. — Tertiaires. — Quaternaires	67	19
— de la seconde espèce ou Nitriles	67	19

Amides. Division des mêmes amides au point de vue de la théorie atomique	67	29
— dérivés des acides bibasiques à fonction simple. — Diammoniacaux divisés en : primaires — secondaires — tertiaires	67	31
— mono-ammoniacaux — Nitriles	67	37
— acides secondaires et tertiaires	67	35
— Nitriles acides — Imides. Acides imidés	67	37
— des acides diatomiques et bibasiques au point de vue de la théorie atomique	67	39
— dérivant des acides tribasiques à fonction simple	67	43
— — polybasiques à fonction simple	67	45
— — — à fonction complexe	67	47
— — des acides alcools	67	47
— — phénols	67	51
— — aldéhydes	67	52
— — d'acides polyatomiques	67	53
— — des acides à fonction complexe au point de vue de la théorie atomique	67	54
Amides-Amines ou Amines-Amides	67	591
— des acides triatomiques à fonction complexe	67	60
— — polyatomiques à fonction complexe	67	62
— non carbonés	67	89
— proprement dits. Préparation. Conditions thermiques de formation. Formation directe. Vitesse de formation. Décomposition par l'eau et les acides	67	93
— — — Action de l'acide azoteux	67	98
— — — de l'acide azotique	67	99
— — — du brome en solution alcaline	67	99
— — — Combinaisons avec les chlorures métalliques	67	99
— — — Action du chlorure de zinc sur les amides de la série grasse	67	100
— — — du perchlorure de phosphore. Formation d'iso-indol	67	101
— — — Acides amides et amides-acides	67	104
— aromatiques. Formation. Préparation. Isomérisie. Propriétés	67	105
— — Alcalamides dérivés d'une amine aromatique	67	109
— — — des acides aromatiques et des amines aromatiques	67	109
— — dérivant des diacétone	67	113
— du cyanogène. Notions théo-		

riques sur cette série	67	143	Amides des acides benzoldisulfo-		
Amides-Amines. Action de l'eau et			niques	68	1213
des acides sur le cyanogène . . .	67	146	Amide benzolmonosulfonique . . .	68	1129
— Formation de l'acide cyanhy-			— — Dérivés alcooliques de l'— . .	68	1130
droïque. Action de l'eau sur l'acide			— — — par substitution de l'— . .	68	1131
cyanhydrique	67	147	Amides benzolsulfoniques	68	1132
— Action des acides	67	148	Amide de l'acide benzotrisulfo-		
— — des aldéhydes	67	148	nique	68	1132
— — Formation de l'acide cyanique			Amides des acides bibasiques et		
vrai	67	151	monophénoliques	68	1123
— sulfurés	67	111	— — bromobenzoïques	68	953
— Table alphabétique des — . . .	68	1729	— — bromobenzoldisulfoniques . .	68	1134
			— — bromonitrobenzolsulfoni-		
Amides acétiques	67	217	ques	68	1137
— — bromés, chlorés, cyanés, io-			Amide de l'acide bromo-cymolsul-		
dés, sulfurés, etc	67	221	fonique	68	1155
— — Combinés aux aldéhydes . .	67	239	Amides des acides bromonaphta-		
Amide acétique	68	1168	lino-sulfoniques	68	1159
— de l'o-amido-o-p-dibromo-			Amide de l'o-bromo-para-amido-		
phénol	68	1166	phénol	68	1166
— — du p-bromo-o-amidophénol .	68	1166	Amides de l'acide bromo-pseudo-		
— de l'o-dibromo-p-amidophénol .	68	1166	cumolsulfonique	68	1153
— — du p-phénylamido-phénol . .	68	1168	Amide bromopyromucique	62	1747
— — du triamidophénol	68	1167	Amides des acides bromotoluolsul-		
Amides des acides en $C^{10}H^{10}-CO^4$.	67	339	foniques	68	1146
— — acétoniques	67	919	— de l'acide p-bromotoluylrique .	68	984
— de l'acide acrylique	67	331	— — butyrique	67	309
— — alantique	68	1090	— — camphrique	67	337
Amides des acides-alcalis	67	909	— — camphorique	67	435
— — aldéhydiques	67	919	— — camphoronique	67	443
Amide de l'acide adipique	67	421	— — caprique	67	325
Amides des acides-éthers	67	890	— — caproïque	67	318
Amide allophanique	67	681	— — caprylique	67	321
— amido-acétique	67	909	Amide carbanique	67	583
Amides de l'amidocrésol	68	1170	Amides de l'acide carbocuminique .	68	908
— de l'acide amidocuminique . . .	68	991	Amide carbocymolique	61	817
Amide de l'o-amido-o-p-dibromo-			Amides carboniques	67	452
phénol	68	1166	— Dérivés carboniques mixtes . .	67	634
Amides de l'acide p-amidohydro-			— — — — —	67	677
cinnamique	68	988	— — — — —	67	702
Amide amidomaléique	67	429	— — — — —	67	714
Amides des amidophénols	68	1161	— — — — —	67	717
— des acides amido- α -toluylriques .	68	979	— des carbures en $C^{10}H^{10}-14$. . .	68	1160
— de l'acide amidotoluylrique . .	68	985	Amide carvacrolacétique	68	1171
— — anchoïque	67	424	Amides des acides chlorobenzoï-		
Amide de l'acide angélique	67	335	ques	68	951
Amides de l'acide anilidoacétique .	68	1220	— de l'acide chlorobenzolsulfoni-		
— des acides anilidobutyriques . .	68	1222	que	68	1132
— de l'acide anilidopropionique .	68	1222	— des acides chloronaphtalino-		
— — anilido-pyrotartrique	68	1242	sulfoniques	68	1159
— de l'aniline	38	122	— — chloronitrobenzolsulfoniques .	68	1133
— des alinines chlorées	68	1198	— de l'acide p-chlorophényl-acé-		
— — iodées	68	1201	tique	68	976
Amide de l'acide m-aniline sulfo-			— des acides chlorosalicyliques .	68	1101
nique	68	1139	Amide-m-chlorosalicylique	62	1796
— — arachique	67	329	Amides des acides chlorotoluolsul-		
Amides aromatiques	68	929	foniques	68	1145
— de l'acide benzoïque	68	1295	— de l'acide chloro-o-toluylrique .	68	983

Amide cholalique	67	907
— cinnaménylacrylique	61	899
Amides de l'acide cinnamique	68	994
Amide cinnamylformique	62	2053
— — citraconique	67	431
— — citrique	67	884
— — coménique	67	888
Amide de l'acide coumarique méthylé	68	1121
— — crotonique	67	332
— — cuménylacrylique	68	996
Amides de l'acide cuminique	68	990
Amide- <i>o</i> -cuminique	61	794
Amides cyanamido-carbonates	67	819
— — carboniques	67	819
— des acides cyanés	67	340
— — cyaniques	67	489
— — — — —	67	563
— du cyanogène	67	153
— des acides en C ¹⁶ H ¹⁰ O ⁴	67	416
— — en C ¹⁶ H ¹² O ⁶	68	1121
— — en C ¹⁶ H ¹² O ¹⁴	68	1121
— déshydracétique	68	1207
Amide de l'acide désoxalique	67	889
Amides de l'acide <i>o</i> -désoxybenzoïno-carbonique	68	1126
Amide de l'acide <i>o</i> -désoxybenzoïno-carbonique	60	1124
— — diamidosuccinique	67	402
— — — — —	67	404
— — — — —	67	415
Amides des acides dibromobenzolsulfoniques	68	1134
— — dibromonitrosulfoniques	68	1137
Amide- α -dibromopyromucique	62	1748
— β -dibromopyromucique	62	1749
— dichlorosalicylique	62	1797
— de l'acide <i>p</i> -diéthylbenzolsulfonique	68	1154
— — diéthylglyoxylique	67	919
— diglycollamidique	67	909
— de l'acide diisobutylglyoxylique	67	920
— — dinitrobenzoldisulfonique	68	1137
Amides de l'acide dinitrocuminique	63	991
Amide diphenylacétique	61	933
Amides de la diphenylamine	88	144
— diphenylphosphéniques	68	1162
— disulfoniques	68	1158
Amide de l'acide élaïdique	67	335
— — <i>p</i> -fluobenzolsulfonique	68	1132
Amides de l'acide formique	67	206
Amide formique, ou formamide	68	1168
— — de la benzhydrylamine	68	1268
— de l'acide formobutyrique	67	924
— — formo-isobutyrique	67	924
Amides de l'acide fumarique	67	426
— des glucoses	67	112
— de l'acide glycollique	67	849

Amide de l'acide glyoxylique	67	919
— d'un acide de la graine de moutarde blanche	68	1109
— hippurique	68	963
Amides de l'acide homocuminique	68	992
— des hydrocarbures nitres	67	112
— de l'acide hydrocinnamique	68	987
— des acides iodobenzoliques	68	954
— des acides iodobenzolsulfoniques	68	1136
— — — — —	68	1146
— — iodo- α -toluylques	68	977
Amide isobutylbenzoïque	61	815
— <i>p</i> -isobutylbenzoïque	61	816
— de l'acide isobutylbenzolsulfonique	68	1154
Amides isobutyriques	67	311
— de l'acide isophtalique	68	1078
Amide isoxyhexique	62	1740
— — itaconique	67	434
Amides des acides kétoniques	68	1124
— de l'acide lactique	67	857
— — laurique	67	325
— — laurosulfonique	68	1157
— — lépargylique	67	424
Amide de l'acide lévulinique	62	1659
— — — — —	67	924
Amides maléiques	67	428
Amide malique	67	876
Amides maloniques	67	398
Amide malyurétique	67	695
Amides de l'acide méconique	67	888
Amide de l'acide mélissique	67	330
Amides de l'acide mellique	68	1082
— — mésaconique	61	1175
— — — — —	67	434
Amide mésoxalique	67	925
Amides des acides métyléniques et isomères	68	987
— Composés amidés de l'acide méta-phosphorique	14	122
— de l'acide métatolaylique	68	985
Amide de l'acide dérivé du métaxylol	68	1150
Amides de l'acide méthoxyphénylamidoacétique	68	1109
Amide méthylpropylbenzoïque	61	817
— — <i>p</i> -méthylpropyl-benzolsulfonique	68	1155
Amides des acides monobasiques et monophénoliques	68	1108
— — — — — et diphenoliques	68	1121
— — — — — et triphénoliques	68	1123
Amide- β -monobromopyromucique	62	1746
— — mucique	67	882
— — myristique	60	448
— — — — —	67	326

Amides des acides naphthaline-sulfoniques	68	1157
— de la naphtylamine- β	68	1281
Amide naphtylglyoxylique	62	2083
— de l'acide <i>o</i> -nitranilinesulfonique	68	1139
Amides des acides nitrobenzoïques	68	955
— — nitrobenzolsulfoniques	68	1136
— de l'acide nitrobenzylsulfonique	68	1147
— — nitrocuminique	68	991
— des acides nitronaphtalino-sulfoniques	68	1159
— de l'acide <i>p</i> -nitro-oxybenzoïque	68	1106
— des acides nitrophényllactiques	68	1088
— — nitrosalicyliques	68	1101
Amide <i>o</i> -nitro- <i>p</i> -toluïque	61	744
Amides des acides nitrotoluolsulfoniques	68	1147
— — nitro- α -toluylïques	68	977
— de l'acide noropianique	68	1127
— — α nanthylïque	67	321
— — oléïque	67	335
— — oxalïque	67	379
— oxalurïques	67	657
— des acides oxybenzoïques	68	1092
Amide <i>m</i> -oxybenzoïque	68	1105
Amides de l'acide oxybenzoïque	68	1105
— des acides oxybutyriques	67	863
— α -oxycaprilïque	67	868
— α -oxycaproïque	67	868
— oxyheptïque	62	1741
— oxyisophtalïque	68	1123
Amide α -oxy α nanthique	67	968
— oxypentïque	62	1739
Amides de l'oxyphénoltolylamine	68	1169
— de l'acide <i>m</i> -oxyphénylacétique	68	1108
— — <i>p</i> -oxyphénylacétique	68	1109
Amide oxytétrïque	62	1738
Amides des acides oxyvalériques	67	865
— palmitiques	67	327
— de l'acide para-isocymolsulfonique	68	1155
Amides de l'acide para-oxybenzoïque	68	1106
— dérivant du paraxylol	68	1151
— pélargoniques	67	324
Amide de l'acide pentabromobenzolsulfonique	68	1136
— pentaméthylbenzoïque	61	1444
Amides dérivant des phénols	68	1162
— des acides phénols	68	1092
— de l'acide phénolacétique	68	1162
— des phénols amidés	68	1164
— de l'acide phénoxyacétique	68	1162
— — phénoxypropionique	68	1163
— — phénylacétique	68	972
— de la phénylalanine	68	988
— de l'acide phénylamidoacétique	68	981

Amides de l'acide α -phénylamido-propionique	68	988
Amide de l'acide phénylamino-iséthionique	68	1142
— — phénylangélique	68	996
Amides de l'acide phénylanilido-acétique	68	1304
Amide phénylcrotonique	61	867
— phénylène-diacétique	68	1080
— phénylglycolique	68	1086
Amides de l'acide phényl- α -lactique	68	1087
Amide de l'acide phénylméthylamidoacétique	68	981
Amides de l'acide phényl-oxycrotonique	68	1091
— — phénylpropionique	68	997
Amide phénylsalicylique	62	2084
— de la phénylsarcosine	68	981
— <i>p</i> -phényltolylacétique	61	940
— de l'acide phlorétinique	68	1110
Amides de l'acide phosphoreux	5	484
— Composés amidés des acides phosphoriques	14	1295
— — phthaliques	68	1074
— — — — —	68	1307
Amide pimélique	61	1098
Amides d'acides polybasiques à fonction simple	67	444
— de l'acide propionique	67	290
Amide de l'acide propionylformique	67	922
— — — — —	67	922
Amides du propyl-crésol	68	1164
— de l'acide pseudocumolsulfonique	68	1153
Amide pyromucique	67	869
Amides de l'acide pyrophosphorique	5	483
— — — — —	14	122
— — pyrotartrique	67	416
Amide de l'acide pyruvique	67	920
— racémique	67	879
Amides de l'acide saccharique	67	881
— — salicylique	68	1093
— — sébacique	67	424
Amide de l'acide sorbique	67	337
— — stéarique	67	329
Amides de l'acide subérique	67	423
— — succinique	67	402
— sulfoacétiques	67	237
Amide de l'acide sulfobenzylïque	68	1144
— sulfocyanacétique	67	359
— sulfocyanoacétique	67	355
Amides sulfonés de l'aniline	68	1139
— — du benzol	68	1129
Amide sulfoné du <i>p</i> -butyltoluol	68	1156
Amides sulfonés des carbures $C^{14}H^{14}$	68	1151
— — des carbures en $C^{10}H^{14}$	68	1154

Amides sulfonées des carbures en $C^{23}H^{16}$ en $C^{24}H^{18}$ et en $C^{26}H^{22}$. . .	68	1156
— des acides sulfonés du <i>m</i> -dibromobenzol.	68	1134
— des acides sulfonés du <i>p</i> -dibromobenzol.	68	1135
Amide de l'acide sulfoné du <i>p</i> -dipropylbenzol.	68	1157
Amides des acides sulfonés du propylbenzol.	68	1154
— — du toluol.	68	1143
— — du xylène	68	1149
— — sulfonitrés	68	1150
Amide sulfotéréphthalique.	61	1282
Amides sulfurés.	68	1164
— se rattachant aux amidobio- phénols.	68	1173
— de l'acide tartrique	67	877
— — tartronique	67	875
— — téréphthalique	68	1078
Amide de l'acide téréphthalosulfoni- que.	68	1079
Amides de l'acide tétrabromoben- zolsulfonique.	68	1135
Amide de l'acide du tétraméthyl- benzol-dissymétrique	68	1156
— — thiocinnamique	68	995
— — <i>o</i> -toluidino- <i>p</i> -sulfonique.	68	1148
— — <i>p</i> -toluidino- <i>o</i> -sulfonique.	68	1148
Amides des acides toluoldisulfoni- ques	68	1144
Amide de l'acide toluoltrisulfoni- que.	68	1145
Amides des acides toluyliques	68	1203
— — α -toluyliques bromés	68	976
Amide- <i>o</i> -toluylque	68	982
Amides de l'acide <i>p</i> -toluylque	68	985
— du tolylamidophénol.	68	1169
Amide- <i>p</i> -tolylglyoxylique	62	2003
Amides d'acides tribasiques	67	441
— d'acides tribasiques et dialcoo- liques	67	889
— des acides tribromobenzolsulfo- niques	68	1135
— — tribromonitrobenzolsulfoni- ques	68	1138
Amide tribromopyromucique	62	1751
— trichlorolactique.	67	859
— triglycollamidique	67	910
Amides de l'acide valérianique	67	313
— Dosage dans les végétaux des —	80	228
Amides formés par l'ammoniaque avec les acides anhydres.	14	101
Amides alcaloïdiques. Composés — . Combinaisons.	66	614
Amidines	64	118
—	64	148

Amidines	65	1265
— bisubstituées	64	119
— dérivées de l'aniline	65	933
— de l' <i>o</i> -diamidodiphenyle	65	1289
— de l' <i>o</i> -phénylène-diamine.	65	1266
— de l' <i>o</i> -toluylène-diamine	65	1277
— de la xylène-diamine.	65	1286
— monosubstituées.	64	119
— simples	64	118
— trisubstituées	64	120
Amidoalizarine	56	719
Amidoazobenzol	65	493
—	68	1408
Amidoazoïques. Composés —	67	173
— Dérivés	68	1408
Amidoazonaphthalines	68	1412
Amidoazophénylène.	65	1388
Amido-azotoluène	65	1388
— —	68	1409
Amido-azoxylol	65	1397
— —	68	1410
Amidobenzamide	68	984
Amidobenzylamine	65	1538
Amidobenzylamine	65	1233
— secondaire.	65	1391
Amidocaféine	66	627
Amido-carboxamidophénol	56	533
Amidodinitrophénol.	56	517
— —	56	534
Amidodiphényle. Dérivés acides de l'—	68	1286
Amido-éthylbenzines	65	667
Amido-isobenzalphthalimidine	68	1127
Amido-isobutylbenzine	65	1528
Amidon. Propriétés. Réactions. Dé- doublements. Combinaisons	56	439
— Dosage de l'— dans la pomme de terre (procédé Aimé Girard)	34	445
— Influence de l'intensité de l'éclai- rage sur la production de l'— dans les végétaux	82	48
— Ferments de l'—	71	577
— soluble	56	443
Amido- α -naphtoïde	61	911
Amido-naphtol	56	571
— Dérivés de l'—	68	1172
Amido-naphtols	56	569
— —	88	593
Amidonaphtostyryle	61	915
Amidonitriophénol	56	532
Amidophénols	56	525
— —	88	173
<i>p</i> -Amidophénylaniline	61	855
Amidophtalide	62	1964
α -Amidopropionitrile	67	307
Amido-propylbenzine	65	1526
Amido-pseudocuménol. Dérivé acé- tylé de l'—	68	117

Amidoquinoléines	65	953	Ammoniaque contenue dans l'urine .	75	1042
— — — — —	65	1298	— Dosage de l' —	4	421
Amidotriphénylméthane	65	1155	— — — — —	79	189
— Dérivés azoïques de l' —	68	1401	— — par le molybdate	19	39
Amido-uramido-nitrophénol	56	533	— dans les sels ammoniacaux .	14	42
Amidure de potassium	12	91	— — dans les terres (proeédé Schlœsing)	34	150
— de sodium	13	68	— État naturel de l' —	4	426
Amines. Voyez Alcalis artificiels	65		— Fabrication de l' — avec les eaux du gaz	81	63
— dérivées de l'aniline	65	388	— — avec les eaux vannes	81	14
— — de la benzylamine	65	633	— — — les déchéls azotés	81	74
— Action des — sur les diazoïques .	67	189	— — — les os	81	72
Ammélide	67	839	— — — la tourbe	81	76
Amméline	67	835	— — — l'urine	81	4
— Sels d' —	67	836	— — — les vinasses de betteraves .	81	75
— Dérivés alcooliques de l' —	67	836	— Formation de l' — Voyez : Circonstances dans lesquelles se forme l'Ammoniaque .		
Amméline sulfurée	67	837	— Historique	4	393
Ammoniacaux. Sels —	14	29	— Préparation de l' —	4	432
— Composition des sels —. Isomorphisme des sels — avec les sels alcalins	14	2	— Propriétés chimiques de l' — .	4	404
— Formules des sels —. Hypothèse faite par Ampère	14	10	— — physiologiques de l' —	4	403
— — formées par l'ammoniaque avec les hydracides	14	11	— — physiques	4	393
— — formés par l'ammoniaque avec les oxacides. — — doubles, des sulhydrates sulfurés	14	12	— Recherche dans les végétaux . .	80	68
— Alcalis primaires, secondaires et tertiaires	14	13	— Sels formés avec l'acide horrique	14	48
— — quaternaires, ou ammoniums composés	14	15	— — — les acides faibles	14	48
— Argument tiré des alcalis quaternaires pour l'existence de l'ammonium	14	18	— — — les hydracides	14	56
— Action de l'ammoniaque sur les sels métalliques. Nature des combinaisons formées par l'ammoniaque et les sels métalliques .	14	19	— — — les oxacides	14	76
Ammoniaque	4	19	— Séparation de l' — dans les sels ammoniacaux	14	42
4, 5, 14, 19, 23, 34, 79, 82.			— — — et de la lithine	14	41
— Action de l' — sur le cyanogène .	5*	262	— — — et de la potasse	14	43
— — sur divers composés binaires .	14	140	— — — et de la soude	14	43
— — sur les sels	14	141	— Solutions où l' — déplace certaines bases solubles et les oxydes métalliques	14	47
— Analyse de l' —	4	393	— — où elle est déplacée par la potasse, la soude et la chaux . . .	14	45
— — — — —	4	431	— Statique des solutions où elle joue le rôle d'une base forte . . .	14	44
— Appareils Carré pour la fabrication de l' —	4	435	— Usages de l' —	4	434
— de l'atmosphère	79	23	Ammonémie	75	845
— Son influence sur les végétaux .	82	75	Ammonium. Ammoniaque et hydracides	14	2
— Bibliographie de l' —	4	442	— — et acides oxygénés anhydres .	14	3
— Caractères analytiques de l' — .	4	420	— — — hydratés	14	4
— Chaleur de formation de l' — .	14	52	— Amalgame d' —	14	5
— Circonstances dans lesquelles l' — peut prendre naissance . .	4	427	— — Expériences de Gay-Lussac et Thénard	14	7
— Combinaisons amidées formées avec les acides anhydres	14	101	— — — de Landolt	14	8
— — avec les sels de nickel	23	224	— Autres raisons en faveur de l'existence de l' —. Alliage d' — et de bismuth. Action de l'amalgame sur le phosphore. Alliage d'ammonium et de potassium	14	9

Ammonium. Alliage d' — de lithium et de rubidium	14	10
— Combinaisons de l' — obtenues par voie humide	14	24
— Théorie de l' —	4	416
— Analogie des sels ammoniacaux et des sels des métaux alcalins	14	1
— Combinaisons de l'ammoniaque avec les sels ammoniacaux	14	25
— Condensation de l'ammoniaque . .	14	26
— Expériences de Seebeck et Tromsdorf, de Berzélius et de Pontin, de Davy	14	6
— Absorption de l'ammoniaque par les sels	14	21
— — Bromures, chlorures, iodure, anhydres et ammoniaque	14	23
— — Sulfates anhydres et ammoniaque	14	22
— Propriétés physiques des sels ammoniacaux	14	28
— Résumé sur l' —	14	28
— Rôle de l'ammoniaque dans les combinaisons précédentes	14	27
Ammoniacco-cobaltiques. Sels — . .	23	76
Ammoniaque de fer	20	79
Amoibite	23	174
Amphibole	9	118
Amphicréatine	75	483
Amphigène	9	130
—	9	214
Amygdaline	56	369
Amylacées. Matières — . . . Dosage des — dans les végétaux	80	231
Amylacés. Corps — . . . Mode et lieu de digestion des —	74	382
Amylacétal diéthylique	57	134
— diisoamylique	57	134
— diméthylique	57	134
— éthylamylique	57	134
Amylamines	56	113
—	64	84
Amylarsines	69	275
Amylase	71	157
Amylbenzine	55	454
Amylcaproyluride	67	651
Amyldécylénate d'argent	61	575
— de baryum	61	575
— de cadmium	61	575
— de calcium	61	575
— de sodium	61	575
Amylène	55	283
— normal	55	287
— Isomères de l' —	55	283
Amyl-eugénol	56	685
Amylglycérine	56	274
—	59	580

Amylglycol	56	204
Amylhydranthranol	55	626
Amylidène-aniline	65	884
Amylide nitrique	56	446
Amyline	56	266
Amylméthylbenzine	55	465
Amylméthylcarbinol	56	120
Amylmonobromanthracène	55	627
Amylmonochloranthracène	55	627
Amylobacter	74	373
Amylols	56	106
Amylphosphines	69	355
Amylstibines	69	225
Amyltbymol	56	557
Amyltoluène	55	384
—	55	456
Amylurées	67	626
— de l'alcool amylique tertiaire . .	67	628
Amylvalérone	57	332
Anacardate d'ammonium	62	2068
— d'argent	62	2069
— de baryum	62	2068
— de calcium	62	2068
— de cobalt	62	2069
— ferreux	62	2069
— ferrique	62	2069
— de magnésium	62	2069
— de nickel	62	2069
— de plomb	62	2069
— de potassium	62	2068
Analcime	9	134
—	Pl. VII	9
Analyse chimique	1	165
31, 32, 33, 34, 35, 55, 73, 79, 91.		
— Généralités :		
— — Analyse en poids. Méthodes d' —	31	2
— — Calcination à haute température des matières soumises à l'analyse. Procédé de —	79	193
— — Du calcul d' —	4	553
— — Dispositif pour obtenir des courants gazeux continus et uniformes à travers des réactifs absorbants liquides	79	247
— — Distillation à basse température	79	246
— — Dosage direct de la vapeur d'eau [contenue dans un mélange gazeux]	79	235
— — [Modification de l']. Eudiomètre de Regnault	79	255
— — Extraction des gaz dissous dans un liquide	79	233
— — Thermo-régulateur	79	251
— — Voluménomètre	79	242
— Agricole. Voyez Chimie agricole.	79	

Analyse au chalumeau	31	532
Voyez aussi plus loin : Analyse pyrognostique.		
— colorimétrique. Colorimètres . .	31	533
— électrolytique	31	3
— Généralités sur l' —	31	475
— — Matériel employé pour l' — .	31	476
— — des métaux	31	488
— — Pratique de l'électrolyse . .	31	488
Analyse des gaz. Analyse des mélanges	33	117
— — Combustions eudiométriques.		
Eudiomètres	33	125
— — — en présence d'un fil de platine ou de palladium rougi . . .	33	118
— — Conservation des gaz	33	37
— — Cuve à mercure	33	22
— — Gazomètres	33	88
— — Historique de l' — des gaz . .	33	5
— — Instruments divers. Manipulations. Transvasements	35	44
— — Limites de combustion eudiométrique	33	143
— — Marche à suivre pour reconnaître la nature d'un gaz isolé .	33	113
— — Méthodes et appareils de mesure. Appareil de Bunsen	33	151
— — — de Coquillion	33	214
— — — de Doyère	33	199
— — — de Dupré	33	216
— — — de Frankland et Armstrong	33	193
— — — de Frankland et Ward . .	33	180
— — — de Hempel	33	219
— — — de Leod	33	183
— — — d'Orsat	33	211
— — — de Regnault	33	174
— — — de W. Thomas	33	196
— — — de Timiriazeff	33	208
— — — Modifications Williamson et Russell	33	169
— — Préparation des gaz purs . .	33	27
— — Procédés pour reconnaître si un gaz est unique ou est un mélange	33	227
— — Réactifs : leur préparation, leur mode d'emploi	33	52
— — Réactions analytiques des gaz .	33	68
— — Récolte des gaz	33	9
— — — sur la cuve à mercure . .	33	36
— — Tableaux numériques	33	245
Analyse des matières alimentaires.	91	
Analyse microchimique :		
— — Préparation de la matière.		
Attaque et examen des produits .	31	542
— — But de l' —	35	3
— — Application à l'examen analytique des mélanges		

Analyse microchimique. Examen des eaux	35	112
— — — par voie sèche	35	104
— — Marche systématique de l' — .	37	97
— — des alliages. Détails de l' — .		
Cuivre et ses alliages	35	136
— — — Acier, fer, fonte	35	192
— — — des métaux précieux . .	35	145
— — — des minerais. Recherche des métaux précieux	35	114
— — — des roches	35	116
— — — en poudre	35	128
— — — de quelques combinaisons des éléments rares	35	147
— — Historique de l' —	35	1
— — Matériel de l' —	35	8
— — Réactifs de l' —	35	15
— — Réactions particulières à chaque élément	35	10
— — Tableau synoptique des réactions	35	93
Analyse minérale :		
Généralités.		
— — Choix de la substance	31	7
— — Dessiccation de —	31	11
— — Division de —	31	8
— — Opérations principales d'une analyse	31	27
— — Pesée de la substance	31	16
— — Réactifs acides	31	43
— — — basiques	31	46
— — — indicateurs et colorés . . .	31	443
— — — neutres	31	41
— — — salins	31	47
Détermination des composés chimiques par voie humide . . .	32	1
— — — sèche	32	4
— — — incomplètement solubles ou absolument insolubles dans les acides	32	17
— — — Voyez aussi : Silices, silicates. Analyse des — .		
Détermination des acides —. Détermination de l'acide d'un sel dissous dans l'eau	32	5
— — — des acides dans un mélange de sels alcalins	32	14
— — — dans — de sels sodiques .	32	15
— — — de quelques — organiques dans un mélange de sels alcalins	32	23
Détermination des métaux et des bases. Répartition en sept groupes dans l'analyse par la voie humide .	32	3
— — Détermination de la base d'un sel dissous dans l'eau	32	4
— — — des métaux précipitables par l'acide chlorhydrique	32	6

Analyse. Détermination des métaux dont les sulfures, insolubles dans les acides, sont aussi insolubles dans les sulfures alcalins	32	8
— — — sont solubles dans les sulfures alcalins	32	7
— — — précipités à l'état de sulfures par le sulfure d'ammonium	32	10
— — — précipités par les carbonates alcalins en présence des sels ammoniacaux	32	11
— — des métaux alcalins	32	12
— — des bases sesquioxides en l'absence des sels terreux insolubles	32	9
— — des sesquioxides en présence des sels insolubles des métaux terreux ou alcalins-terreux	32	13
— — de quelques alcaloïdes usuels	32	21
— — et tableau des solubilités de ces —	32	22
Analyse organique :		
<i>Analyse organique élémentaire.</i>	1	232
— Détermination de la formule d'un corps organique. — du rapport des nombres d'équivalents des éléments. — de la molécule organique. — de l'équivalent. — des densités de vapeur : Procédés Dumas. — Hofmann et Meyer. — Nombres pairs	55	44
— — — Analyse des substances explosives	55	41
— — — Dosage de l'azote	55	37
— — — du carbone et de l'hydrogène. Méthode de Gay-Lussac et Thénard	55	29
— — — du carbone et de l'hydrogène. Méthode actuelle	55	31
— — — simultané du carbone de l'hydrogène et de l'azote	55	41
— — — du chlore, du brome, de l'iode, du soufre, du phosphore et des métaux	55	43
<i>Analyse organique immédiate</i>	1	230
— — —	55	16
— — — Détermination du point d'ébullition	55	28
— — — du point de fusion	55	27
— — — Distillation	55	16
— — — dans la vapeur d'eau	55	21
— — — dans le vide	55	20
— — — fractionnée	55	19
— — — Dissolutions et cristallisations fractionnées	55	23
— — — Emploi des dissolvants	55	22
— — — des procédés chimiques	55	24

Analyse organique immédiate. Partage entre deux dissolvants	55	23
— — — Précipitation	55	25
— — — Sublimation	55	22
Analyse organique intermédiaire :		
— Échelle de combustion	55	59
— — de composition	55	58
— Procédé général de réduction	55	60
— Réactifs de l' —	55	25
— Réactions diverses	55	27
Analyse des liquides et des tissus de l'organisme	73	
— des organes glandulaires	73	278
Analyse pyrognostique. Éléments non volatils. Réduction sur la baguette de charbon	32	19
— Éléments réductibles	32	20
— — réductibles et volatils. Taches métalliques	32	18
— Voie sèche. Recherche des bases et des acides	32	2
Analyse spectrale. Généralités sur l' —	31	503
— Manière de produire et d'observer un spectre. Identification des spectres	31	508
— — Spectres de divers ordres	31	512
— — — des métaux	31	519
— — Spectroscope	31	504
— — — Réglage du spectroscopie	31	506
— — Tubes de Mermet	31	511
— — Variation des spectres avec la température et la pression	31	515
— — Recherches quantitatives au moyen de l' —	31	530
— —	73	16
Analyse chimique des végétaux	80	
Analyse volumétrique	31	3
—	31	447
— Conservation des liqueurs titrées utilisées pour l' — volumétrique	31	439
— Généralités sur l' — volumétrique	31	415
— Matériel employé pour l' — volumétrique	31	417
— — par oxydation	31	455
— — par oxydation et réduction successives	31	459
— — par le permanganate de potasse	31	464
— — par précipitation	31	461
— — par réduction	31	451
— — par la saturation des bases, par les alcalis et inversement	31	448
— Préparation des liqueurs titrées	31	427
Anatase	9	88
Andalousite	9	119

Andésites.	9	204
— augitiques.	9	215
Andradite.	20	120
Anethol.	59	675
Angélamide.	67	335
Angélanilide.	61	547
Angélate d'acétyl.	61	548
— d'ammonium.	61	546
— d'argent.	61	547
— de baryum.	61	547
— de benzoyle.	61	548
— de calcium.	61	547
— de cuivre.	61	547
— de fer.	61	547
— de mercure.	61	547
— de plomb.	61	547
— de potassium.	61	546
— de sodium.	61	546
Angélicolactone- α	62	1658
Angélicolactone- β	62	1659
Anglésite.	9	163
Anhydrides (1) ou acides anhydres.	1	136
Anhydride acétique.	60	140
Anhydrides mixtes de l' —	60	146
— Bibliographie de l' — et des — mixtes.	60	151
Anhydride acétique et arsénieux.	60	148
— acétique dibromé.	60	150
— acétique hexachloré.	60	150
Anhydrides des acides acétiques bromés.	60	269
— des acides acétiques chlorés.	60	269
— des acides acétiques iodés.	60	269
— des acides acétique et borique.	60	149
— — et métastannique.	60	149
— — et sulfurique.	60	149
— — et tartrique.	60	149
Anhydride acétoacétylbenzoïque.	62	1998
— acétoarachique.	60	478
— acétobenzoiïque.	61	665
— acétobenzoylbenzoïque.	62	2107
— acétochlorosalicylique.	62	1796
— acétocuminique.	61	798
— acétodichloracétique.	60	225
— acétomonochloracétique.	60	355
— acétonitrobenzoïque.	61	692
— acétophénone-hydroxycarbonique.	62	1880
— mixte acétosilicique.	6	279
— acétochloracétique.	60	255
— acétylcitrique.	63	2917
— acétylmalique.	63	2440
— acétylphényloxyypivalique.	62	1945
— alorcinique.	62	1923

Anhydrides angéliques.	61	547
Anhydride angélo-benzoïque.	61	548
—	61	657
— anisique.	62	1828
— azotique.	4	354
— benzhydroldicarbonique.	63	2667
— benzhydroldicarbonique.	63	2951
— benzhydriylacétocarbonique.	63	2623
— o-benzhydriylbenzoïque.	62	2088
— benzhydriylpropiocarbonique.	63	2631
— benzilique.	62	2088
— benzocuminique.	61	798
— benzoïque.	60	654
— benzonitrobenzoïque.	61	692
— benzophénonedicarbonique.	63	2675
— o-benzoylbenzoïque.	62	2107
— β benzoylpropio-o-carbonique.	63	2645
— borique.	6	21
— brassidique.	61	596
— bromitaconique.	61	1063
— bromobenzoiïque.	61	678
— bromocamphorique.	61	1204
— bromocitraconique.	61	1064
—	61	1171
— bromocitropyro-tartrique.	61	1065
—	61	1171
— bromomaléique.	61	1167
— bromomélilotique.	62	1904
— bromophtalique.	61	1248
— bromosalicylique.	62	1799
— butyrique normal.	60	323
— butyrocoumarique.	62	2025
Anhydrides camphocarboniques.	62	1770
Anhydride camphorique.	61	1204
— camphoronique.	61	1388
— caproïque normal.	60	394
— caprylique.	60	432
Anhydrides chloracétiques.	60	254
Anhydride chlorocitraconique.	61	1170
— chloronitrophtalique.	61	1258
— chlorophtalique.	61	1242
— cinéolique.	63	2514
— citraconique.	61	1169
— citradibromopyrotartrique.	61	1064
— cornicularique.	62	2139
— o-coumarique.	62	1974
— coumaroxyacétique.	62	1973
— p-crésolphtaléine.	63	2697
— cuminique.	61	797
— désoxybenzoïnecarbonique.	63	2116
— dibenzoylsuccinique.	63	2847
— dibenzylglycollique.	62	2099
— dibromomaléique.	61	1159
— dibromophtalique.	61	1250
— dichloracétique.	60	254
— dichloromaléique.	61	1155
— α -dichlorophtalique.	61	1243
— dichlorophtalique.	61	1244

(1) Certains anhydrides non indiqués ici sont dans la table avec les Acides sous la qualification d'Acides : — Anhydres.

Anhydride dichloropropionique	60	290
— γ -diéthoxybutyrique	62	1609
— diméthylhomophthalique	61	1308
— diméthylsuccinique	61	1092
— dinitrosobutyrique	60	836
— diphénique	61	1339
— diphenylmaléique	61	1359
— diphenyloxybutyrique	62	2097
— diphenylsuccinique	61	1350
— diphtalique	63	2844
— érucique	61	596
— éthylacétopropionique	62	1678
— éthylbenzoylbenzoïque	63	2846
— α -éthylbenzoylmalonique	64	2845
— éthylidène-acétique	61	1013
— éthoxybutyrique	62	1594
— éthoxyvalérianique	62	1602
— éthylsuccinique	61	1093
— galactonique inactif	63	2878
— gluconique	63	2878
— glycérique	63	2196
— glycolique	62	1511
— glycuronique	63	2895
— hémipinique	63	2800
— heptylique	60	421
— homophthalique	61	1293
— hydrastique	63	2816
— hydrocorniculaire	62	2130
— hypochloracétique	60	146
— isobutylbenzoïque	63	2029
— isobutyrique	60	324
— isobutyrylbenzoïque	62	2029
— isocamphorique	61	1207
— isohydrocorniculaire	62	2131
— isopropyl- α -nitrophényllactique	62	1951
— isovalérobénzoïque	61	658
— isuvitique	61	1293
— itaconique	61	1165
— itadibromopyrotartrique	61	1063
— lactique	62	1526
— α -lévulique	62	1658
— β —	62	1659
— maléique	61	1153
— mannonique	63	2880
— méliotique	62	1903
— mellophanique	61	1422
— métadibromophthalique	61	1250
— mésitonique	62	1675
— mésitylphthalique	62	2100
— β -méthyl- γ -oxyvalérianique	62	1596
— monobromosuccinique	61	1040
— monochlorosuccinique	61	1038
— myristique	60	453
— myristobénzoïque	61	659
— naphtalintétracarbone	61	1429
— naphtalique	64	1335
— β -naphtocoumarique	62	2085
— β -naphtoïque	61	918

Anhydride- $\alpha\beta$ -naphtoïque	61	918
— naphtolangélique	62	2091
— nitrobenzoïque	61	692
— p -nitrocinnamique	61	854
— nitrocitrique	63	2916
— nitrohémysinique	63	2801
— o -nitro- β -phényllactique	62	1887
— α -nitrophthalique	61	1254
— nitrophthalique	61	1256
— α -naphthobénzoïque	61	658
— α -naphthylrique	60	421
— opianique	63	2600
— ortho-acétylbenzoïque	62	1997
— ortho-coumarique ou couma- rine	62	1974
— orthotoluïque	61	726
— oxétone-carbonique	63	2218
— oxyacétique	62	1511
Anhydrides oxybenzoïques	62	1819
Anhydride oxybutyrique	62	1551
— oxycamphorique	63	2512
— γ -oxycaproïque	62	1586
— δ -oxycaproïque	62	1588
— oxycoumarique	62	1586
— α -oxycumochinologique	61	881
— γ -oxydécylique	62	1615
— oxyheptylique	62	1603
— oxyisocaproïque	62	1589
— oxymésitène-carbonique	62	1727
— oxynaphtoïque	62	2075
— o -oxyphénylacétique	62	1874
— oxyphthalique	63	2584
— α —	63	2582
— γ -oxyvalérianique	62	1571
— palmitique	60	459
— du paracrésylol	56	547
Anhydrides paroxybenzoïques	62	1828
Anhydride pélargobénzoïque	61	658
Anhydrides pélargoniques	60	439
Anhydride pélargono-bénzoïque	60	439
— permanganique	21	75
— persulfurique	5	50
Anhydrides phénolsulfoniques	56	483
Anhydride phénylacétique	61	716
— phényl- o -coumarique	62	2121
— phé yl-maléique	63	2622
— phé yloxybutyrique	62	1931
— de l'acide o -phénylglyoxylami- que	61	895
— phénylsuccinique	61	1306
— phoronique	63	2516
— phosphoreux	5	339
— phosphorique	5	309
— Hydrates de l' —	5	312
— Expériences sur ces hydrates	5	314
— Préparation de l' —	5	310
— Propriétés de l' —	5	309
— de la phthaléine	56	485

Anhydride de la phtaline	56	487	Anhydrocamphoronate de baryum	61	1387
— phtalique	61	1232	Anhydrolupinine	66	140
— — Produits d'addition de l' —	61	1234	Anhydro-oxanilide	65	1269
— — de réduction de l' —	61	1237	Anhydro-oxatoluide	65	1281
— — de substitution de l' —	61	1240	Anhydro-phényltaurine	68	1142
— phtalique métachloré	61	1242	Anhydro-sulfide-sulfocyanique-sul-		
— pimélique	61	1099	furé	67	569
— préhnitique	61	1122	Anilbenzoïne	65	1504
— propionique	60	281	Anilbenzyle	65	1506
— propiophénone-carbonique	62	2017	Anilides	68	1175
— pseudocumylphtalique	62	2100	— acétiques	68	1189
— pulvique	63	2691	— d'acides alcalis	68	1265
— pyrocinchonique	61	1191	— — aldéhydiques	68	1266
— pyromellique	61	1124	— — bibasiques et bialcooliques	68	1260
— pyrotartrique argentique	61	1060	— — et tétraalcooliques	68	1262
— — normal	61	1070	— des acides non carbonés	68	1177
— quinique	63	2771	— — de la série grasse	68	1182
— rhamno-hexonique	63	2887	— d'acides tribasiques et monoal-		
— roccellique	61	1131	cooliques	68	1263
— saccharonique	63	2896	— de l'acide aconitique	68	1256
Anhydrides salicyliques	62	1790	Anilide aldéhydrophtalique	62	1964
Anhydride santoninique	56	737	— angélique	68	1219
—	63	2362	Anilides benzoïques	68	1312
— siliciformique	6	235	Anilide benzolsulfonique	68	1140
— mixte silico-acétique	56	662	— brassidique	61	596
— stéarique	60	471	Anilides butyriques	68	1216
— succinique	61	1028	— camphoriques	68	1254
Anhydrides sulfophénoliques	56	483	Anilide caproïque	68	1218
— sulfophényliques	56	483	— caprylique	68	1218
Anhydride sulfurique	5	47	— <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	699
— tartrique insoluble	63	2749	— (<i>v</i>) <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	700
— — soluble	63	2748	— du chlorure phosphoreux	68	1178
— térélaconique	62	1672	— cinnamique	68	1307
— tétrabromophtalique	61	1251	Anilides citraconiques	68	1249
— tétrachlorophtalique	61	1246	— citriques	68	1263
— tétrahydrocorniculaire	62	2101	— cuminiques	68	1306
— tétrahydronaphtalindicarboni-			Anilide déhydracétique	68	1267
que	61	1327	— dichloracétique	68	1196
— thapsique	61	1129	Anilides éruciques	61	596
— thymotique	62	1946	— formiques	68	1182
— thymoxycuminique	62	1937	— itaconiques	68	1249
— <i>o</i> -toluïque	61	726	— lactiques	68	1258
— toluylenhydrate carbonique	62	2098	— maléiques	68	1248
— <i>p</i> -tolylphtalide	62	2093	— maliques	68	1259
— tribromphtalique	61	1251	— maloniques	68	1232
— trichloracétique	60	150	Anilide mésaconique	61	1175
— —	60	254	— —	68	1254
— trichlorophtalique	61	1244	Anilides mésityléniques	68	1305
— trimellique	61	1406	— métaconiques	68	1249
— triméthylacétique	60	382	Anilide monochloracétique	68	1195
— β -triméthylendicarbonique	61	1178	— myristique	68	1218
— valérique	60	571	Anilides oxaliques	68	1223
— valéroarachique	60	478	Anilide- <i>M</i> -oxybenzoïque	68	1314
— valérobenzoïque	61	658	— <i>P</i> -oxybenzoïque	68	1315
— valérolactique	62	1577	Anilides phosphoriques	68	1180
— xéronique	61	1197	— propioniques	68	1216
— <i>m</i> -xylilphtalique	62	2099	— pyrotartriques	68	1240
Anhydrite	9	162			

Anilides stéariques	68	1219
— subériques	68	1244
— succiniques	68	1255
Anilide thapsique	61	1128
— toluylque	68	1304
— trichloracétique	68	1197
Anilides valériques	68	1217
Aniline	57	186
—	65	309
—	88	107
— Action de l' — sur l'oreine	65	1497
— Combinaisons de l' — avec l'é-tain	22	270
— Dérivés alcooliques de l' —	65	496
— — azoïques de l' —	65	383
— —	65	471
— — bromés de l' —	65	346
— — chlorés de l' —	65	332
— — iodobismuthique	24	100
— — sulfuriques de l' —	65	377
— Homologues supérieurs de l' —	65	649
— Monoamines tertiaires dérivées de l' —	65	421
— Polyamines dérivées de l' —	65	452
— Produits de substitution de l' —	65	328
— Sels de l' —	65	320
Anisamide	68	1108
Anisamines	56	683
Anisanilide	68	1315
Anisate d'alumine	62	1835
— d'ammonium	62	1833
— d'argent	62	1835
— de baryum	62	1834
— de cadmium	62	1834
— de calcium	62	1834
— de chrome	62	1834
— de cobalt	62	1834
— de cuivre	62	1834
— ferrique	62	1834
— de magnésium	62	1834
— de manganèse	62	1834
— mercurieux	62	1835
— mercurique	62	1835
— de plomb	62	1834
— de potassium	62	1833
— de sodium	62	1834
— de strontium	62	1834
— de zinc	62	1834
Anisodiuréide	68	1335
Anisol	56	478
Anisylbromobutyrolactone	62	2031
Anisylcrotonate d'argent	62	2031
— de baryum	62	2031
— de calcium	62	2031
Anisylsulfo-urée	56	526
Anisylurée	57	526
Annabergite	23	176
Anol et autres phénols	56	562

Anorthite	9	128
—	10	76
— artificielle	PL. V	9
—	PL. VIII	9
— zincique	9	130
Anorthite augitique	9	216
Anthophyllite	10	80
—	20	119
Anthosidérite	20	116
Anthracène	55	581
—	88	643
— Dérivés bromés de l' —	55	594
— — chlorobromés	55	599
— — sulfuriques	55	600
— azotique	55	588
β-anthracène-carbonate ammonia-cal	61	958
γ-anthracène-carbonate d'ammonium	61	960
α-anthracène-carbonate d'argent	61	958
α-anthracène-carbonate de baryum	61	958
β-anthracène-carbonate de baryum	61	958
γ-anthracène-carbonate de baryum	61	960
β-anthracène-carbonate de calcium	61	958
γ-anthracène-carbonate d'éthyle	61	960
γ-anthracène-carbonate de méthyle	61	960
β-anthracène-carbonate de plomb	61	958
γ-anthracène-carbonate de sodium	61	959
Anthracène dibromé	55	595
— dichloré	55	591
— dichlorobromé	55	599
— dichlorodibromé	55	600
— Dosage de l' —	88	83
— heptabromé	55	598
— heptachloré	55	594
— hexabromé	55	598
— hexachloré	55	593
— monobromé	55	595
— monochloré	55	591
— octobromé	55	599
— octochloré	55	594
— pentabromé	55	597
— tétrabromé	55	597
— tétrachloré	55	593
— tribromé	55	596
— trichloré	55	592
Anthrachrysonates	56	728
Anthrachrynone	56	727
Anthracite	52	37
— Analyse immédiate de l' —, Ana-lyse minéralogique	7	379
— Caractères physiques. Composi-tion chimique	7	376
— Gisements de l' —		
— — Amérique	7	395
— — Aude	7	390
— — Basse-Loire	7	381
— — Bassin d'Europe	7	349

Anthracite. Gisements du Chili . . .	7	396	Antimoine. Historique de l' — . . .	22	295
— France	7	381	— dans les Météorites.	10	9
— Gard	7	390	— Minerais d' —	22	296
— Haute-Savoie	7	392	— Modification allotropique de l' — . . .	22	318
— Ilérault	7	391	— Préparation de l' — à l'état mé-		
— Isère	7	391	tallique	22	309
— Mayenne	7	390	Propriétés de l' —	22	314
— Pensylvanie.	7	395	— chimiques de l' —	22	317
— Russie.	7	395	— Purification de l' —	22	311
— Suisse.	7	394	— Séparation d'avec les autres mé-		
— Var.	7	390	taux.	22	397
— Vendée	7	389	— d'avec l'arsenic, — d'avec l'é-		
Anthracoumarine	63	2403	tain	22	399
Anthracryson	56	727	— d'avec l'arsenic et l'étain . . .	22	397
Anthraflavate de baryum	56	721	— d'avec le platine et de l'or. . .	22	397
— de sodium	56	721	— toxicologique. Recherche — de		
Anthraflavone- β	56	720	l' —	31	366
Antbragallol	56	725	— Usages de l' —	22	315
—	58	720	— sulfuré naturel ou stibine . . .	22	307
—	88	658	— artificiel	9	41
Antbrahydroquinon. Dérivés. Pro-			— Analyse de l' —	31	152
priétés de l' —	56	615	— Variétés diverses de l' — . . .	22	369
Anthranol.	56	574	— — Action de la chaleur, des		
Anthra-ombelliférone	63	2686	métalloïdes, des métaux, des aci-		
Antbrapurpurine	56	726	des, des oxydants, des sulfures mé-		
—	58	724	talliques et alcalins, des alcalis et		
Anthraquinone	58	653	carbonates alcalins sur ces — de		
—	58	728	l' —	22	372
—	61	862	Antimoniates	11	429
—	61	960	Antimoniate d'ammoniaque . . .	22	347
— Acides sulfoniques de l' — . . .	58	648	— d'alumine	22	349
— Dérivés de l' —	58	633	— d'oxyde d'antimoine	22	339
β -Antraquinon-carbonate de ba-			— d'argent	27	413
ryum	63	2402	— de baryte	22	347
— — — de calcium.	63	2402	— de chaux	22	347
Anthraquinone	88	646	— de cobalt.	22	348
Anthrarufine	56	722	— de protoxyde de cobalt. . . .	23	50
—	58	707	— de cuivre	22	349
—	88	654	— —	26	97
Anthrol. Dérivés de l' —	56	573	— cuproammonique.	26	119
Antidysenterica (Wrightia) . . .	66	97	— d'étain.	22	350
			— de protoxyde d'étain.	22	151
Antimoine.	9	20	Antimoniates de fer.	22	349
—	22	296	Antimoniate gommeux de potasse. .	22	346
— Alliages de l' —	22	319	— de lithine	22	347
— Analyse de l' —	31	153	— de magnésie	22	348
— électrolytique de l' —	31	492	— de manganèse	22	348
— qualitative des composés de			— de protoxyde de manganèse . .	21	160
l' —	22	394	— de mercure	22	349
— Bibliographie de l' —	22	403	— de nickel.	22	348
— Dosage de l' — à l'état d'antimo-			Antimoniates de protoxyde de		
niate d'oxyde d' —	22	401	nickel.	23	221
— — à l'état de sulfure	22	400	Antimoniate de plomb.	22	349
— — par les liqueurs titrées . . .	22	401	— — Jaune de Naples.	25	104
— — par le permanganate de po-			Antimoniates de plomb.	25	104
tasse	22	401	— de potasse.	22	345
— Equivalent de l' —	22	316	Antimoniate de potasse insoluble. .	22	345
— Essai de l' —	22	313	— de quinine.	22	350

Antimoniate de soude	22	346
— de strontiane	22	347
— d'urane	22	350
— de zinc	22	348
Antimoniosulfure de sulfure de zinc	17	70
Antimonites	11	428
Antimonite d'ammoniaque	22	338
— de protoxyde de cobalt	23	49
— de cuivre	26	97
— de plomb	25	104
— de potasse	22	338
Antimonites de soude	22	337
Antimoniure de nickel	23	205
Antiseptiques. Études des —	71	827
Antozone	4	66
Anulogene	9	165
Apatélite	20	94
Apatites	9	178
—	9	182
—	10	88
Apatite de baryte	9	183
— de fer et de manganèse	9	182
— de manganèse	9	182
— de strontiane	9	183
Aphrodescine	56	372
Apine	56	699
Apiline	56	372
Apoatropine	66	495
Apocaféine	66	628
Apogluicate d'argent	63	2567
— de calcium	63	2567
— de plomb	63	2567
Apophyllite	9	133
Apoquinamicine	66	461
Aposépine	65	1498
Aposorbates	56	737
Aposorbate d'ammonium	63	2889
— d'argent	63	2889
— de calcium	63	2889
— de plomb	63	2889
Appert. Conserves d' —	72	115
— Théorie des conserves d' —	72	115
Apprêts divers des tissus de coton	92	218
— avant teinture des tissus de coton	92	220
— proprement dits	92	227
— Machines et appareils pour les — après teinture	92	187
— — — avant teinture	92	179
— Substances employées pour les —	92	223
Arabine	56	433
Arabinose	56	380
— Recherche et dosage de l' —	34	512
Arabonate d'ammonium	63	2708
— de cadmium	63	2708
— de calcium	63	2708

Arabonate de cuivre	63	2708
— de strontium	63	2708
Arachate d'ammonium	60	479
— d'argent	60	480
— de baryum	60	479
— de calcium	60	479
— de cuivre	60	480
— de magnésium	60	479
— de potassium	60	479
— de sodium	60	479
— de strontium	60	479
Arachidamide	67	329
Arachine	56	260
Arbre de Diane	9	25
Arbres résineux. Conifères	86	75
Arbre de Saturne	9	22
Arbutine	56	366
Arfvedsonite	20	124
Argent	9	24
—	9	223
—	9, 27, 28, 50, 51	
— pur	27	232
— chimiquement pur	50	23
— filiforme	9	25
— Action physiologique des sels d' —	27	450
— Affinage de l' —	27	226
— — de l' — par l'acide azotique	27	7
— — — par l'acide sulfurique	28	9
— — — par le chlore	28	15
— — des métaux précieux	28	2
— Alliages d' —	27	255
— — Monétaires. Périodes ancien- nes	28	26
— — —	28	33
— — — Période actuelle	28	56
— — d'orfèvrerie	28	17
— Amalgames de l' —	27	251
— Analyse de l' — au chalumeau	31	538
— — Méthodes d' — et de sépara- tion de l' —	27	449
— — —	50	80
Voyez également : Analyse quali- tative — quantitative — spectrale	31	63
— Dosages. Essais de l' —	31	66
— — —	31	68
— — —	50	151
— Analyse électrolytique de l' —	31	496
— — des minerais et alliages d' —	50	145
— — par le Chalumeau et le bec Bunsen	56	144
— — par le chlorure d'argent sec	50	132
— — par le mercure	50	134
— — par d'autres méthodes	50	133
— — par les pesées	27	443
— — Procédé Gay-Lussac	50	122

Argent. Analyse, procédé Volhard.	
Pisani.	50 311
— — qualitative.	27 439
— — quantitative par les liqueurs	
titrées.	27 447
— — par les Touchaux.	50 142
— Applications de l' —	28 1
— — de l'azotate d'argent.	28 153
— — diverses : Fabrication des	
nielles.	28 152
— Argenture des objets en bois ou	
en métal	28 128
— — des plaques ou lames de verre.	28 135
— Bibliographie de l' — de ses al-	
liages, minerais, et sels.	27 453
— —	28 167
— —	50 6
— —	50 481
— Caractères physiques de l' —	50 12
— Coupellation de l' —	50 81
— Désargentation des cuivres ar-	
gentifères.	27 224
— — des plombs argentifères	27 222
— Dosage de l' — à l'état de chlorure.	27 444
— — — de cyanure.	27 416
— — — métallique	27 416
— — — de sulfure	27 445
— Emploi de l' — en photographie.	28 142
— Equivalent de l' —	27 249
— Essais des alliages d'argent et de	
cuivre par divers procédés.	28 122
— — par la voie humide	28 107
— — — sèche	28 97
— Étalon d'or ou d'argent.	28 56
— Etude théorique de l' —	27 5
— — Introduction historique à l' —	
de l' —	27 1
— Or, séparé de l' — , par la cé-	
mentation.	28 6
— — — par le soufre et la litharge.	28 5
— — — par le sulfure d'antimoine.	28 6
— Oxydes d' —	27 281
— Propriétés chimiques de l' —	27 246
— — physiques.	27 237
— —	50 13
— Sels d' —	
Alun d' —	27 369
— Antimoniate d' —	27 413
— Arsénates d' —	27 411
— Arsénites d' —	27 409
— Azotate d' —	27 358
— Azotite d' —	27 384
— Azoture d' —	27 313
— Borates d' —	27 352
— Boro-azoture d' —	72 313
— Bromates d' —	27 429
— Bromures d' —	27 324
— Carbonates d' —	27 350

Argent. Carbures d' —	27 314
— Chlorates d' —	27 426
— Chlorite d' —	27 426
— Chlorures d' —	27 317
— Chromates d' —	27 421
— Cyanures d' —	27 338
— Fluorures d' —	27 330
— Hypoazotite d' —	27 374
— Hypochlorite d' —	27 425
— Hypophosphate d' —	27 401
— Hypophosphite d' —	27 401
— Hyposulfite d' —	27 357
— Iodate d' —	27 430
— Iodures d' —	27 327
— Molybdates d' —	27 414
— Permanganate d' —	27 413
— Phosphates d' —	27 408
— Phosphure d' —	27 311
— Sélénieux d' —	27 308
— Silicate d' —	27 356
— Siliciure d' —	27 314
— Sulfates d' —	27 365
— Sulfites d' —	27 361
— Sulfosels d' —	27 436
— Sulfures d' —	27 302
— Tantalate d' —	27 424
— Tellurates d' —	27 373
— Tellurites d' —	27 372
— Tellurures d' —	27 310
— Tungstates d' —	27 417
— Vanadates d' —	27 423
— Système monétaire français.	28 66
— — monétaires étrangers.	28 72
— Toxicologique. Recherche — de	
l' —	27 400

Métallurgie de l' — Alliages, minerais et gisements de l' — Procédés d'exploitation, d'analyses et d'essais

I. — Généralités.

Bibliographie. Histoire de la mé-	
tallurgie de l' — . Extraction, Pul-	
vérisation, etc., de minerais de	
natures différentes.	
Analyses des minerais et des alliages.	50 145
Bibliographie	27 453
—	28 157
—	50 6
—	50 481
— — Dosage des minéralisateurs	
autres que les halogènes	50 146
— — — halogènes.	50 149
— — Extraction des minerais.	27 134
— — Histoire de la métallurgie et	
des mines de l' — depuis le moyen-	
âge	27 27
— — — Introduction à cette —	27 1

Argent. Minerais courants	50	41
— — — et pauvres	27	87
— — — et riches	27	31
— — — rares et riches	27	35
— — — relativement rares	50	59
— Préliminaires sur la métallurgie de l'—	50	1
— Préparation mécanique des —	27	137
— Raffinage de l'—	27	228
— — —	50	28
— Scorification (Utilisation de la — dans l'Analyse par voie sèche)	50	95
II. — <i>Gisements principaux des minerais de l'—</i>	27	97
— — — Algérie	27	115
— — — Allemagne et Autriche	27	109
— — — Amérique	27	116
— — — Angleterre	27	97
— — — Australie	27	116
— — — Belgique	27	100
— — — Chine et Cochinchine	27	115
— — — Espagne	27	111
— — — Europe, divers pays	27	113
— — — France	27	98
— — — Italie	27	113
— — — Océanie	27	116
— — — Perse, Inde, Thibet	27	114
— — — Russie et Sibérie	27	114
— — — Suisse et Norvège	27	101
<i>Traitement des minerais, alliages et matières argentifères.</i>		
III. — <i>Amalgamation ou traitement de l'—, et de ses minerais par le mercure.</i>	27	201
— — —	50	189
— Théorie chimique de l'—	50	287
— Généralités sur l'—		
— — Glossaire des termes les plus usités dans l'amalgamation américaine, et description des appareils employés	50	209
— — Appareils et outillage employés en Amérique	50	220
— — Influences propres à la qualité du minerai	50	196
— — — locales	50	198
— — — des appareils	50	193
— — Réactions générales en dehors de celles de l'emploi du mercure	50	206
— — Résumé sur l'—	50	208
— Amalgamation à chaud	50	194
— — —	50	304
— — Détails techniques sur l'—	50	367
— — à froid	50	194
— — —	50	287
— — —	50	319
— Procédés d'— utilisés pour le traitement des minerais de l'—		

Argent. Procédé des Arbastres au Mexique	50	344
— — au cazo (chaudron)	50	304
— — de l'usine de Cadore (Mexique)	50	367
— — Procédé des Pans	50	309
— — Washoe process (États-Unis)	50	378
— — mixte Washoe et Reese River	50	382
— — Procédé du patio	50	287
— — — Amalgamation en tas	50	191
— — du patio au Chili, dans la hacienda de Fresnillo (Mexique)	50	333
— — — au Cerro de Pasco (Pérou)	50	319
— — — dans le district d'Ancacho (Pérou)	50	332
— — — de la tina. Procédé Cooper au Chili	50	347
— — — — de Kongsberg	50	346
— — — de la tina et des tonneaux	50	301
— — — du tintin, du trapiche et du marray au Pérou	50	346
— — — des tonneaux	50	308
— — — de Halsbrücke (Saxe)	50	349
— — — de Huelgoet (France)	50	354
— — — américain-européen Reese River Process (États-Unis)	50	371
— — — Kröncke process (Chili)	50	374
Amalgamation des produits artificiels		
— — des mattes cuivreuses	50	385
— — des cuivres noirs	50	386
— — des speiss argentifères : usine de Oberschema	50	339
— — usine de Schneeberg	50	387
— — Résultats comparatifs des méthodes d'amalgamation au patio et aux tonneaux	50	456
— — Tableaux des usines qui utilisent l'amalgamation	50	485
IV. <i>Electrolyse.</i>		
— Procédés d'— appliqués au traitement des alliages	27	222
— — —	50	442
— — — minerais	50	438
V. <i>Essais des minerais et alliages</i>		
— par voie humide	28	107
— — —	28	122
— Procédé par le chlorure d'argent sec	50	132
— — Gay-Lussac	50	122
— — Pisani, Volhard	50	131
— — méthodes autres	50	133
— par voie sèche. Coupellation	28	97
— — —	50	81
— — Scorification	50	95
— — Fonte au creuset	50	98

Argent. Généralités sur les essais	
d'argent par voie sèche	50 101
— Essai par voie mixte par le mercure	50 134
— de diverses natures. Chalu-meau. Bec Bunsen.	50 144
— — — Touchaux	50 142
VI. Utilisation et traitement des produits argentifères artificiels. Voyez aussi : Amalgamation des produits argentifères artificiels.	
— Produits argentifères artificiels. Mattes argentifères, spéiss; mat-tes plombeuses et cuivreuses. . .	50 76
— — — Mattes ne contenant ni plomb, ni cuivre, ni cobalt, ni nickel.	50 77
— — — résidus argentifères d'u-sines	50 78
— — — Traitement des — par le plomb et les matières plombeuses . . .	27 155
— — — par le plomb métallique . . .	50 169
— — — par le plomb métallique, par imbibition, sans fusion . . .	50 170
— — — — par voie de fusion.	50 171
— — — Mattes crues : traitement par les matières plombeuses, non mé-talliques	50 186
— — — — par voie humide, des minerais des mattes crues par les matières plombeuses	50 186
— — — — par voie sèche des —, par minium, carbonate de plomb, scories plombeuses.	50 179
VII. Traitement des minerais par les acides.	
— Appareils employés et manipula-tions	50 403
— Procédé par l'acide acétique . . .	
— — — Roswag	27 219
— — — — —	50 420
— — — Roswag et Maxwell Lyte . . .	50 398
— — — par l'acide chlorhydrique . . .	27 217
— — — — —	50 398
— — — — le zinc et la chaux (pro-cédé Roswag).	50 394
— — — — — nitrique	27 218
— — — — —	50 417
— — — — — Patara, usine de Joachini-sthal, — von Kripp	50 419
— — — — — Schröder	50 420
— — — — — sulfurique	27 219
— — — — —	50 416
VIII. Procédés de traitement des mine-rais par les sels.	
— — — par le perchlorure de fer. . . .	50 428
— — — par le sel marin.	27 220
— — — — Procédé Augustin	50 424

Argent. Procédés de traitements	
des minerais par les chlorures. . .	27 221
— — — par le chlorure de calcium. . .	50 427
— — — par les hyposulfites	50 433
— — — Patara, par l'hyposulfite de soude.	27 422
— — — Claudet à l'iodure de potas-sium et à l'eau	50 429
— — — de traitement par les iodures. .	27 220
— — — par les sulfates	27 221
— — — Zirkvogel, aux pyrites et à l'eau. .	
— — — Procédé Monnier, au sulfate de soude et à l'eau	50 428
— — — Traitement spécial de certains minerais pyriteux.	50 461
— — — Opérations que doit suppor-ter une matle de cuivre argentifère. .	50 458
IX. Réactifs employés.	
— Acide acétique, iodure de potas-sium, Magistral, Sulfate de cuivre. Sel marin, Mercure et succédanés. .	50 152
Argentacétyle.	69 399
Argentallyle.	69 399
Argentallylène	55 265
Argenture du bois	28 128
— des glaces	40 275
— des plaques ou lames de verre. .	28 135
Argiles	15 250
— Analyse des —	31 293
— — — Méthode Deville pour l'analyse des —	31 300
Argile Analyse de l' —	31 298
Argyrescine.	56 372
Argyrose	9 83
Argyrythrose	9 47
Aribine	66 597
Aricine	66 446
Arnicine	56 372
Arquerite	9 25
Arragonite	9 145
— — —	10 87
Arsendiéthyle	69 262
Arsendiméthyle.	69 232
Arsenethyle.	69 260
— — —	69 272
Arsénianilide	68 1181
Arséniates	9 178
— — —	11 427
— — — hydratés.	9 186
— — — d'ammoniaque	14 92
Arséniate-bi-ammoniacal	14 93
— mono-ammoniacal	14 93
— tri-ammoniacal.	14 93
— — — ammoniaco-magnésien.	9 186
— — — — —	15 138
— — — d'ammoniaque et de soude. . .	14 93
— — — d'oxyde d'antimoine.	22 336

Arséniates d'argent	27	411
— de baryte	15	33
Arséniat double de baryte et d'ammoniaque	15	34
Arséniates de bismuth	24	85
— de cadmium	17	314
Arséniat céreux	16	93
Arséniates de chaux	15	99
— et d'ammoniaque	15	100
— de cobalt	23	4
— de cuivre	26	89
Arséniat cuproammonique	26	118
— de didyme	16	136
— de protoxyde d'étain	22	151
— de fer	20	108
— de sesquioxyde de fer	20	108
Arséniates de glucinium	16	16
Arséniat de lanthane	16	117
Arséniates de magnésie	15	138
Arséniat de magnésie et de chaux	15	138
— de protoxyde de manganèse	21	153
— — et d'ammoniaque	21	153
— mercureux	26	252
— mercurique	26	252
Arséniates de protoxyde de nickel	23	218
— de plomb	25	107
Arséniat acide de potasse	12	166
— basique de potasse	12	167
— neutre de potasse	12	167
— potassico-magnésien	9	186
— de sesquistannéthyle	22	253
— sodico potassique	13	148
Arséniates de soude	13	147
Arséniat disodique	13	147
— monosodique	13	147
— trisodique	13	147
— de strontiane	15	50
Arséniates de protoxyde de thallium	17	404
Arséniat de peroxyde de thallium	17	418
— de protoxyde d'uranium	22	11
— d'uranyle	22	26
— d'acide vanadique	19	108
— de tétr oxyde de vanadium	19	89
Arséniates de zinc	17	192
Arséniat de zinc ammoniacal	17	196
Arséniates de zirconium	16	46
Arsenic	5	509
—	9	19
— dans les météorites	10	7
— Ses composés. Bibliographie	5	567
— combiné au brome, au chlore, au fluor et à l'iode	5	531
— — à l'hydrogène	5	542
— — à l'oxygène	5	513
— — au phosphore	5	541
— — au sélénium	5	541
— — au soufre	5	536

Arsenic combiné au tellure	5	541
— Dosage de l'—	5	546
— — par les liqueurs titrées	5	549
— Historique. État naturel de l'—	5	509
— Préparation de l'—	5	512
— Propriétés chimiques de l'—	5	511
— — physiques de l'—	5	510
— Recherche toxicologique de l'—	31	566
— — dans les empoisonnements	5	513
— Usages de l'—	9	164
Arsénio-apatite chlorée de baryte	9	164
— — de chaux	9	164
— — de plomb	9	164
— — de strontiane	9	164
Arséniochlorures de mercure	26	218
Arsénio-molybdates	19	40
Arséniosiliciure de zinc	17	123
Arséniosulfate de peroxyde de fer	20	108
Arséniosulfure de nickel. Analyse de l'—	31	186
Arséniotungstiques. Combinaisons —	18	
Arsénio-wagnérite chlorée de chaux	9	164
— — de magnésie	9	164
— — de magnésie chlorofluorée	9	164
— — chlorée de manganèse	9	164
Arsénite ou anhydride arsénieux	9	58
Arsénites	11	426
Arsénite d'ammoniaque	14	94
— d'oxyde d'antimoine	22	336
Arsénites d'argent	27	409
Arsénite de baryte	15	34
— de chaux	15	100
Arsénites de protoxyde de cobalt	23	46
— de cuivre	26	89
Arsénite de didyme	16	136
— de protoxyde d'étain	22	151
— ferreux	20	107
— ferrique	20	107
— de lanthane	16	117
— de magnésie	15	139
— de protoxyde de manganèse	21	153
— mercureux	26	251
— mercurique	26	252
Arsénites de protoxyde de nickel	23	217
— de plomb	25	106
Arsénite de potasse	12	167
— d'iode de potassium	12	63
— de soude	13	146
— de strontiane	15	51
— de zinc	17	196
Arséniures	9	89
—	11	149
Arséniure de baryum	15	19
— de bismuth	24	59
— de cadmium	17	278
— de cobalt	23	3

Arséniure de cobalt	23	35	Atrionate de calcium	61	963
Arséniures complexes. Voyez plus loin.			Atronine-sulfone	61	862
Arséniure de cuivre.	26	53	Atronol.	55	621
— d'étain.	22	200	—	61	861
Arséniures de fer et mispickel	20	81	Atropate d'argent	61	859
Arséniure d'hydrogène solide.	5	545	— de calcium	61	859
— de magnésium.	5	120	Atropine	66	489
— de manganèse	21	113	— Action de l'acide chlorhydrique et des bases sur l'—.	66	495
— de mercure	26	217	Augite	9	116
— de nickel	23	204	—	9	214
Arséniures d'or.	29	71	—	10	85
— de potassium	12	92	—	20	117
Arséniure de sodium	13	72	Aumalite	10	196
— de thallium	17	374	—	10	344
Arséniures de zinc	17	122	Auramine.	88	334
Arséniures complexes. (Argent rouge, etc.).	31	182	Aurantine	56	699
— — Analyse des —	31	184	Aurate d'ammoniaque	29	50
— — —	31	189	— de potasse.	29	50
Arsenméthylum	69	258	Auréosines	56	590
Arsenmonéthyle	69	261	Aurine	56	494
Arsenmonométhyle	69	298	Aurosacétyle	69	407
Arsénophyllite	9	60	Aurosilicates	29	59
Arsen-triéthylméthylum	69	274	Aurosulfite de baryum	29	56
— triméthyle.	69	257	— de potassium	29	56
— triméthyléthylum	69	274	— de sodium	29	56
Arsines.	69	226	Australène	55	710
— complexes	69	272	Aventurine. Production artificielle de l'—.	37	88
— dérivées de l'éthylène	69	275	— verte à base de chrome	40	443
Arsine diméthyl-diéthylque.	69	273	— dite de Venise.	40	440
— diméthyl-éthylque	69	273	Avoine. Analyse de l'—.	34	273
Arsines diphenyliques	69	286	Avornine	56	700
Arsine méthyl-diéthylque	69	272	Axine.	61	830
Arsines monophényliques.	69	282	Azé.	61	830
— triphényliques.	69	289	Azélaïates	61	1118
Asbolite	23	2	Azélaïate d'aluminium	61	1120
Asmanite.	10	72	— d'ammonium.	61	1119
Asparagine.	67	910	— — neutre	61	1119
— Combinaisons de l' — avec les acides.	67	916	— d'argent	61	1120
— Dérivés métalliques de l'—.	67	917	— de baryum neutre	61	1119
Aspergillus niger.	71	199	— de bismuth	61	1120
— Aliments hydrocarbonés de l'—.	71	212	— de cadmium	61	1120
Aspidosamine	66	92	— de calcium	61	1119
Aspidospermatine	66	92	— de chrome.	61	1120
Aspidospermine.	66	89	— de cobalt	61	1120
Assamare.	56	397	— de cuivre	61	1120
Astrakanite.	36	424	— d'éthyle	61	1120
Atacamalite	10	147	— de peroxyde de fer	61	1120
Atacamite	9	104	— de protoxyde de fer	61	1120
Athérospermine	66	598	— de magnésium	61	1120
Atomocité des éléments.	1	147	— de manganèse	61	1120
— LXXXVIII	4		— de mercure	61	1120
Atrolactate de baryum	62	1892	— de méthyle	61	1120
— de calcium	62	1892	— de nickel	61	1120
— de zinc	62	1892	— de plomb	61	1120
Atrionate de baryum	61	964	— de potassium	61	1119
			— de potassium acide	61	1119

Azélate neutre	61	1119	Azotates de didyme	16	184
— de sodium	61	1119	— doubles de didyme	16	185
— de strontium	61	1119	Azotate d'erbium	16	182
— de zinc	61	1120	— érythrochromique	20	314
Azimidés. Composés —	68	1453	— de protoxyde d'étain	22	149
Azines	68	1454	Azotates de fer basiques	20	99
Azobenzide	55	371	Azotate ferreux	20	98
Azobenzol	68	1394	— ferrique	20	98
— Produits de substitution de l'—	68	1396	— de gallium	16	214
Azobenzol-résorcine	56	599	Azotates de glucinium	16	15
Azobenzoyl	57	178	Azotate d'indium	16	247
Azodérivés de l'o-phénylène-dia- mine	65	1175	— de lanthane	16	114
Azoïques. Composés dissymétriques.	67	163	— — Sels doubles de l'—	16	115
—	89	41	— de lithine	14	40
— — incomplets	67	159	— de magnésie	15	121
— — symétriques	67	161	— — et de chaux	15	122
— —	89	21	— de protoxyde de manganèse	24	147
— Dérivés —	68	1398	— (sous-) de protoxyde de manga- nèse	24	149
— — connus	89	1	Azotates doubles de mercure et de différents métaux	26	248
— —	89	20	Azotate mercureux	26	241
— —	89	78	— double d'oxyde mercureux et d'oxyde mercurique	26	248
— — des acides	67	165	Azotates mercuriques	26	245
— — par addition	89	31	Azotate mercurique combiné au sulfure à l'iodure et au phosphore de mercure	26	249
— Industrie des dérivés —	89	83	Azotates d'or simples	29	53
— mixtes	67	167	— doubles d'or	29	54
— —	68	1435	— de plomb	25	112
— — proprement dits	68	1394	Azotate de potasse	12	95
Azophénine	68	1414	— rhodochromique	20	312
Azonaphtaline	55	503	— acide roséochromique	20	306
Azotates. Voyez aussi Nitrates	11	407	— de rubidium	13 ^a	15
Azotate ammoniaco-magnésien	15	122	— acide de rubidium	13 ^a	17
— d'ammoniaque	14	88	— double de rubidium et d'argent.	13 ^a	44
Azotates d'ammoniaque ammonia- caux	14	85	— de samarium	16	149
Azotate d'oxyde d'antimoine	22	335	— de scandium	16	198
— d'argent	27	385	— de soude	13	123
— — Applications de l'—	28	153	— — Essai industriel de l'—	13	194
Azotates doubles d'argent	27	394	— de sesquistanéthyle	22	262
Azotate double d'argent et de ru- bidium	13 ^a	44	— de stannéthyle	69	188
— de baryte. Préparation. Pro- priétés. Sels doubles formés.	15	20	— de strontiane	15	45
— de bismuth neutre	24	66	Azotates de protoxyde de thallium.	17	893
Azotates de bismuth basiques	24	71	Azotate de peroxyde de thallium	17	416
Azotate de bismuthéthyle	24	97	— de thorium	16	65
— de cadmium	17	307	— de protoxyde d'uranium	22	10
— céreux	16	90	— d'uranyle	22	21
— — Sels doubles de l'—	16	90	— de tétroxyde de vanadium	19	88
— cérique	16	91	— d'yttrium	16	191
— — Sels doubles de l'—	16	91	— d'yttrium	16	167
— céroso-cérique	16	91	— basique de zinc ammoniacal	17	426
— de césium	13 ^a	34	Azotates basiques de zinc	17	175
— de chaux	15	72	Azotate neutre de zinc ammonia- cal	17	426
— chloropurpuréochromique	20	308	— de zinc neutre sesquihydraté	17	174
— de (sesquioxyde de) chrome	20	270	— — hexhydraté	17	172
— de cœsium	13 ^a	34			

Azotate double dezinc et de cérium,	17	177	Azotites de cuivre	26	81
— — — et de lanthane.	17	177	— de cuproammonium	26	116
Azote	4	60	Azotite de lithine.	14	39
— Assimilation de l'— par les végé-			— de magnésie.	15	122
taux.	82	66	— de protoxyde de manganèse.	21	149
— — — sous forme de sels par les—	82	62	— mercurieux.	26	240
— — — sous forme de nitrates par			— mercurique	26	240
les —	82	59	— de potasse	12	100
— Bibliographie.	4	81	— double de rubidium et de cobalt.	13 ²	44
— Caractères analytiques. Etat			— de soude.	13	122
naturel	4	77	— de strontiane	15	45
— Combinaisons de l'— avec l'or.	29	66	— de zinc basique	17	179
— — — avec les sols arables. Leur			— de zinc neutre.	17	178
origine	82	89	— double de zinc et de potassium.	17	179
— Contenu dans les Météorites	10	6	Azotoborure de zinc.	17	123
— — dans les sols diversement			Azotocarbure de niobium	18	49
cultivés.	82	84	Azotocarbures de tantale.	18	82
— Dosage dans les matières orga-			Azotoluènes.	68	1398
niques.	79	237	Azotoluols-résorcine	56	599
— Etat de l'— dans le sang.	76	287	Azotures	11	117
— Exhalation de l'— par les pou-			Azoture d'aluminium	15	205
mons	76	315	— d'argent	27	314
— Historique. Propriétés physiques.	4	69	— de bore. Propriétés de l'—	6	63
— Préparation de l'— : Par le phos-			— — Préparation de l'—	6	62
phore. Par le cuivre chauffé au			— de cadmium	17	275
rouge, — par l'air, le cuivre et			— de chrome	20	247
l'ammoniaque, — par l'hypobro-			— de cuivre	26	53
mite de potasse et le sel ammoniac.	4	78	Azotures de fer.	20	77
— Production de l'— dans diverses			Azoture de magnésium	15	117
réactions	4	80	— de mercure	26	215
— Propriétés organoleptiques. Propriétés chimiques	4	70	— de molybdène	19	67
— Réaction de l'— sous l'influence			— de nickel	23	202
de l'étincelle ou de l'effluve élec-			— de potassium.	12	91
trique.	4	72	Azotures de silicium.	6	138
Azotites	4	312	— de sodium	13	68
—	11	403	— de titane.	19	227
Azotite d'ammoniaque.	14	87	— de vanadium.	19	152
— d'argent	27	381	Azoture de zinc.	17	115
— de baryte	15	22	— de zirconium.	16	33
— de baryte et de potasse	15	22	Azoxybenzide.	68	1406
Azotites de cadmium	17	308	Azoxylo-résorcine.	56	599
— doubles de cadmium et potas-			Azuline.	56	498
sium	17	309	Azulmines.	5	299
Azotite de chaux	15	72	Azurite.	9	150
— double de cobalt et de cé-			— Analyse de l'—	31	200
sium	13 ^a	44	Azylines	65	480
			—	67	197

B

Bacillus amylobacter	56	321	Bacillus æthylicus	56	321
— —	56	351	Bactéries de l'estomac	74	378
— butylicus	56	321	— de l'intestin	74	378

Bactéries de la salive.	74	377
— Intervention dans la digestion des —	75	368
— Rôle, dans la digestion, des —	74	378
Banijite	10	264
—	10	349
Barbiturates	67	667
Baryte. Voir protoxyde de baryum.	15	3
— Usage de la — pour le dosage des métaux alcalins dans les silicates et les matières inattaquables par les acides.	40	88
Barytine	9	159
Barytocalcite	9	147
Baryum. Préparation du —	15	1
— Historique. État naturel et propriétés du —	15	1
— Séparation d'avec le cobalt.	23	166
Basalte artificiel. Pl. IV-V	9	
Basaltes	9	204
— labradoriques	9	216
Bases. Voyez alcalis artificiels et Alcalis naturels. Voyez également ci-dessous où on trouvera certaines bases spéciales n'ayant pas trouvé place au mot : Alcalis		
Base de Berger.	65	1460
Bases de Biedermann.	65	1481
Base de Canzoneri et Spica.	65	1524
Bases alcooliques.	64	27
— ammoniacales du cuivre.	26	106
— $C^{2n}H^{2n-4}Az^2$	65	1169
— $C^{2n}H^{2n-6}Az^2$	65	1250
— $C^{2n}H^{2n-7}Az$ et $C^{2n}H^{2n-9}Az$	65	879
— $C^{2n}H^{2n-8}AzO^4$	65	890
— à cinq équivalents d'azote.	65	1457
— à six équivalents d'azote.	65	1464
Base dérivée de l'hydrazohenzol.	65	1513
Bases dérivées de la phénylhydrazine	65	700
— diazotées	65	1162
Base d'Hoffmann	65	1368
— de Kikelin et Miller.	65	1548
Bases pauvres en hydrogène	65	1109
—	65	1152
— polyazotées	65	1433
— pyridiques	65	774
— pyrroliques	65	735
— quinoléiques	65	893
—	65	1026
— à sérier	65	293
— triazotées	65	1375
Base de Wichelhaus	65	1412
Bases xanthiques	75	795
Bassorine.	56	449
Baumes	86	357

Baumes. Recherches sur les propriétés chimiques des —	72	66
Bauxite. Analyse de la —	31	139
Bayen	1	45
Bec de l'étain	9	87
Becquerel père	1	55
Bekkevelite	10	303
Bélajite	10	191
—	10	371
Belladonine.	66	513
Bénate de baryum	60	481
— de plomb	60	482
— sodique	60	481
Bénolate d'ammonium.	61	629
— d'argent	61	629
— de baryum	61	629
— de calcium	61	629
— de magnésium	61	629
— de potassium	61	629
Benzalmalonate de baryum	61	1322
— de calcium	61	1322
Benzalphtalide	62	2116
Benzamide	68	930
— Dérivés alcooliques du —	68	939
— Sels et produits d'addition du —	68	982
Benzanilide.	68	1289
— Dérivés chlorés, bromés, et iodés du —	68	1291
Benzaurine	62	1958
Benzène. Voyez Benzine		
Benzénylamidine symétrique et dissymétrique	65	1250
Benzénylamidodiphénylnamidine.	65	1398
Benzényldiphénylnamidine	65	1289
Benzénylnaphtylamidine	65	1365
Benzénylphénylnamidine	65	1270
Benzényltoluylnamidine	65	1281
Benzénylxylénamidine	65	1287
Benzérythrène	55	667
Benzhydrol	56	171
Benzhydrol-dicarbonate de baryum	63	2667
m-benzhydrylbenzoate d'argent.	62	2089
Benzhydrylbenzoate de baryum	62	2089
m-benzhydrylbenzoate de calcium.	62	2089
Benzhydrylbenzoate de potassium.	62	2089
m-benzhydrylbenzoate de sodium.	62	2089
p- — d'ammonium	62	2090
p- — d'argent	62	2090
p- — de baryum	62	2090
p- — de calcium	62	2090
p- — de potassium	62	2090
p- — de sodium	62	2090
Benzhydrylisophtalate d'argent.	63	2666
— de baryum.	63	2666
— de calcium.	63	2666
Benzhydrylpropionate de baryum.	63	2631
Benzhydryltérphtalate de calcium.	63	2667

Benzidine. Dérivés méthylés de la —	55	371
— — — — —	88	526
— Dérivés sulfoconjugués de la —	88	524
Benzilate d'argent	62	2087
— de baryum	62	2087
— de plomb	62	2087
— de potassium	62	2087
Benzilène-urées	68	1334
Benzine	55	385
— Couleurs obtenues avec la — et ses dérivés	88	87
— Dérivés de la —	68	1449
— — bromés de la —	55	359
— — chlorés de la —	55	344
— — iodés de la —	55	367
— — nitrés de la —	55	370
— — sulfuriques de la —	55	376
— Produits de substitution bromée de la —	55	360
— allylique	55	469
— allyl-isopropylique	55	472
— amylique	55	454
— chlorées	88	89
Benzine bichlorée	55	350
— — Dérivés nitrés de la —	55	352
— binitrée	55	352
— diodée	55	368
— éthylique	55	432
— isoallylique	55	470
— isoamylique	55	454
— isobutylique	55	471
— isopropylbutylique	55	472
— monobromée	55	360
— monochlorée et ses dérivés	55	346
— monoiodée	55	367
— mononitrée	55	352
— pentabromée-perbromée	55	366
— perchlorée	55	358
— quadrichlorée	55	355
— quintichlorée nitrée	55	350
Benzine tétraméthylque non symétrique	55	447
— — symétrique	55	445
— trichlorée	55	353
— — mono et binitrée	55	354
— triodée	55	369
— triméthylque symétrique	55	435
— vinylisopropylique	55	471
Benzines dibromées	55	362
— biméthylées	55	422
— binitrées	55	348
— chlorées	88	89
— monochlorées	55	347
— mononitrées	55	347
— quintichlorées	55	356
— tétrabromées	55	365
— — — — —	61	693
— tribromées	55	364

Benzinosulfuride	55	376
Benzoates	61	648
Benzoate d'acétyle	61	656
— d'aluminium	61	651
— d'ammonium acide	61	649
— — neutre	61	649
— d'angéyle	61	548
— d'argent	61	653
— de baryum	61	650
— de benzoyle	61	654
— de bismuth	61	653
— de calcium	61	651
— de cérium	61	652
— céreux	16	97
— chromeux	61	653
— de cobalt	61	652
— de cuivre	61	652
— de cumyle	61	798
Benzoates d'étain	61	658
Benzoate ferreux	61	653
— ferrique	61	653
— de glucine	61	651
— de lanthane	16	120
— de lithine	61	650
— de magnésium	61	651
— de manganèse	61	653
— mercurieux	61	653
— mercurique	61	653
— de nickel	61	652
— de pélagyle	61	658
— de plomb	61	653
— sous-plombique	61	653
— de potassium acide	61	649
— — neutre	61	649
— de salicyle	61	1798
— de sesquistannéthyle	22	255
— de sodium	61	650
— de strontiane	61	650
— de thorium	61	652
— d'yttria	61	652
— de zinc	61	652
— de zircon	61	652
Benzodioxantho-tétra-uréide	68	1335
Benzoène	55	380
Benzofurfurol	57	192
Benzofuroïne	58	779
Benzofuryle	57	422
Benzoglycocycamidine	65	1389
Benzoïn	65	1373
Benzoïne. Dérivés de la —	57	383
Benzol	55	335
Voyez : Benzine		
Benzolazotide	57	179
Benzoldiacétoneamine	65	888
Benzoléate de calcium	61	611
— de sodium	61	611
Benzolhydramide	57	179
o-Benzolmésitylénate d'argent	62	2127

<i>o</i> -Benzolmésitylénate de cuivre . . .	62	2126
— de magnésium	62	2126
— de zinc	62	2126
Benzolnitranilides	68	1293
Benzol résorcine-phthaléine . . .	63	2694
Benzonitrile	68	944
— Action des acides chlorhydrique et bromhydrique sur le —	68	949
— — de l'acide sulfurique fu- mant sur le —	68	949
— Combinaisons du — avec les alcools	68	950
— du — avec le brome	68	948
— Isomère du —	68	947
Benzonitrocumide	68	1296
Benzophénide	56	477
Benzophénone	55	540
—	55	575
—	57	359
—	64	932
— Dérivés du —	57	361
— dicarbonique	64	948
— dinitré	55	541
Benzophénone- <i>o</i> -dicarbonate de ba- ryum	62	2675
— <i>p</i> - — d'argent	63	2675
Benzopinacoline	56	217
—	57	416
Benzopinacone	55	671
—	56	216
Benzoquinone	56	601
Benzo-uréides	68	1336
Benzoycine	56	257
Benzoylacétate d'argent	62	2005
Benzoylacéto-carbonate d'argent .	63	2640
Benzoyl-anilides. Substitution d'un radical alcoolique dans l'aniline .	68	1295
<i>m</i> -Benzoylbenzoate d'argent . . .	62	2111
— de baryum	62	2110
— de calcium	62	2111
— <i>o</i> -d'ammonium	62	2107
— d'argent	62	2107
— de baryum	62	2107
— de calcium	62	2107
— de cuivre	62	2107
— de potassium	52	210
— de zinc	62	210
<i>p</i> -Benzoylbenzoate d'ammonium .	62	2111
— d'argent	62	1112
— barytique	62	2112
— de baryum	62	2111
— de calcium	62	2111
— de cuivre	62	2112
— de potassium	62	2111
γ -Benzoylbutyrates alcalins . . .	62	2030
γ -Benzoylbutyrate de baryum . .	62	2030
Benzoylcarbinol	56	708
— acétique	56	708

Benzoylcarbinol benzoïque . . .	56	708
Benzoyl-carbonate d'argent . . .	63	2645
— de baryum	63	2645
— de calcium	63	2645
Benzoylcumidate de baryum . . .	63	2678
Benzoylcyanamide	67	4844
Benzoyldiphényle	57	411
Benzoylglycocolle	68	956
Benzoylhydrocinnamate de ba- ryum	62	2124
Benzoylhydrosantonide	63	2317
Benzoylisophthalate d'argent . . .	63	2673
— de baryum	63	2673
— de calcium	63	2673
Benzoylleucine	68	972
<i>o</i> -Benzoylmésitylénate d'ammo- nium	62	2126
<i>o</i> - — de baryum	62	2126
— de potassium	62	2126
<i>p</i> - — d'ammonium	62	2128
— d'argent	62	2128
— de baryum	62	2128
— de calcium	62	2128
— de cobalt	62	2128
— de cuivre	62	2128
— de fer	62	2128
— de lithium	62	2128
— de magnésium	62	2128
— de plomb	62	2128
— de potassium	62	2127
— de sodium	62	2128
— de strontium	62	2128
Benzoylnitranilides. Dérivés bromo- nitrés des —	68	1294
Benzoylotoluides	68	1298
Benzoylpropionates alcalins . . .	62	2020
Benzoylpropionate d'argent . . .	62	2021
— de baryum	62	2020
— de calcium	62	2020
— de cobalt	62	2020
— de cuivre	62	2021
— de plomb	62	2021
Benzoyl-résorcine	56	584
Benzoylsalicylamide	56	763
Benzoylsuccinate de sodium . . .	63	2645
Benzoyltéréphthalate de calcium .	63	2674
Benzoyltétraméthylène carbonate d'argent	62	2062
Benzoylthymol	56	557
Benzuréides	68	1334
Benzydrol	55	540
Benzylacétamide	68	1267
Benzylacétylacétate de baryum . .	62	2029
Benzylamine. Historique, forma- tion, préparation	65	628
— Dérivés alkylés de la —	65	633
— — cyanogénés de la —	65	647
— Produits de substitution de la —	65	630

Benzylaniline.	65	415	Bergénite monoacétique	56	312
Benzylanilines	88	135	— monovalérique.	56	312
Benzylbenzine	55	538	— pentacétique.	56	412
<i>m</i> -benzylbenzoate d'argent	61	935	— triacétique.	56	312
— de baryum.	61	935	— tribenzoïque.	56	312
— de calcium	61	935	Bergmann, chimiste.	1	27
<i>o</i> -benzylbenzoate d'argent	61	934	Berthier, chimiste	1	85
— de baryum.	61	934	Berthollet, chimiste.	1	59
— de calcium	61	934	Berzelianite	9	31
— de méthyle	61	934	Berzélius, chimiste	1	74
<i>p</i> -benzylbenzoate d'argent	61	936	Bétaines	64	270
— de baryum.	61	935	Bétaine	56	191
— de calcium.	61	935	—	56	759
Benzylcarbimide	68	1319	—	75	586
Benzylcinnamate de sodium.	61	951	Béta-Orcine. Propriétés, réactions, dérivés	56	627
Benzylcymène	55	560	Bétons agglomérés	38	151
Benzylidène. Voyez Benzylidène			Bétorcinol	56	626
Benzylidiphényle	55	645	Betteraves porte-graines. Analyse des —	34	440
Benzyl-duryle. Voyez Benzyle- duryle			— Analyse des —	84	272
Benzyle et ses dérivés	57	424	— fourragères. Analyse des —	34	286
— diguanyle	65	1180	— à sucre. — d'un —	34	435
— duryle.	55	561	— — Recherche sur la —	72	90
Benzyle-mésithylène	55	459	Bétulorétinate d'argent	63	2528
Benzyléthylbenzine	55	555	— de sodium	63	2528
Benzylfluorène	55	658	Beurre	34	542
Benzylfluorescéine	56	590	—	71	666
Benzylglutaconate d'argent	61	1327	— Propriétés organoleptiques	35	547
Benzylglycéral	57	192	— — physiques	34	547
Benzylidène.	57	186	— Addition au — de substances di- verses	34	545
— chloral ammonique	57	192	— Analyse du —	34	544
— diacétamine	57	189	— —	91	351
— diacétonamine	57	192	— par la saponification	34	553
— diéthylidiphénylamine.	57	188	— — volumétrique du —	34	558
— diuréthane	57	190	— — par titrage direct avec une so- lution alcoolique de potasse	34	365
— oxamide	57	190	— Procédé de M. Duclaux	34	568
— phényldiamine	57	188	— — de Otto Henner modifié par M. Dalcan	34	556
— phénylhydrazine	57	189	— — de M. Riche	34	554
Benzylisonaphtalate de baryum.	61	1346	— Recherche et dosage des acides gras volatils	34	566
Benzylisophtalate de calcium	61	1346	— — et détermination des agents conservateurs.	34	544
Benzylisoxylène.	55	555	— — Méthode de — employée au laboratoire municipal	91	382
Benzylmalonate d'argent	61	1302	— Essai de la matière grasse du —	91	353
Benzyl paratolylacétone	57	396	— Recherche des matières coloran- tes du —	34	545
Benzyl-para-tolylméthane.	55	555	— Succédanés du —	91	384
Benzyle-para-xylène	55	555	Biacétate de lithine.	60	171
Benzylphénanthrène	55	663	— de protoxyde de thallium	60	176
Benzyl-sulfo-urée.	68	1361	Biborate de lithine	14	33
Benzyltartronate de baryum	63	2623	Biborates de potasse	12	168
— de calcium	63	2633	Biborate de soude ou borax	13	150
Benzyltéréphtalate de baryum	61	1347	— de zinc	17	207
Benzyltoluène. Formation de —	55	554			
— —	55	552			
— pentachloré	55	552			
Benzylurées	68	1322			
Benzyluréthane	68	1319			
Berberine.	66	102			
Bergénin	56	311			
Bergénite. Propriétés, réactions	56	311			

Bibromacétate d'ammoniaque . . .	60	261
— d'argent	60	262
— de baryte	60	262
— mercureux	60	262
— de plomb	60	262
— de potasse	60	261
Bibromobenzines	55	362
Bibromosuccinate d'ammonium . . .	61	1042
— d'argent	61	1042
— de calcium	61	1042
— de sodium	61	1042
Bibromure d'étain	22	220
— de manganèse	24	112
— de naphthaline tribromée . . .	55	496
— de potassium	12	51
— de stannio-diphényle	69	163
Bicarbonate d'ammoniaque	14	95
— — Constitution du —	14	49
— de baryte	15	86
— de cœsium	13 ²	82
— [tri] magnésique	15	131
— de potasse	12	157
— de soude	13	175
— de rubidium	13 ²	15
— de zinc	17	201
Bicarbure d'hydrogène. Voyez Ethy- lène	55	335
Bichlorhydrate de terpine	56	210
Bichlorure de bismuth	23	43
— d'étain anhydre	23	209
— — Combiné à l'acide cyanhy- drique	22	215
— — — à l'acide sulfhydrique . . .	22	214
— — — à l'acide sulfurique	22	215
— — — au bioxyde d'azote	22	216
— — — à l'éther oxalique	22	217
— — — au phosphore d'hydro- gène	22	216
— — — à l'éther	22	217
— — — à l'ammoniaque	22	216
— — — à l'alcool amylique	22	217
— — — à l'alcool ordinaire	22	217
— — hydraté. Combinaisons for- mées par le —	22	218
— d'éthylène	55	193
— de manganèse	24	109
— de mercure	26	179
— — État naturel. Mercure chloruré .	26	185
— — et bichromate d'ammoniaque .	26	192
— — et bichromate de potasse . .	26	192
— — Action du — sur l'éther sul- fhydrique éthylique	26	186
— — — sur le bioxyde de mer- cure en présence de l'alcool . . .	26	196
— — — sur le bioxyde de mer- cure en présence de l'eau	26	193
— — et sulfite d'ammoniaque . . .	26	193
— de naphthaline	55	485

Bichlorure de plomb	25	31
— de soufre (en combinaison). . .	5	164
— de tungstène	18	223
— de vanadium	19	139
Bichromate d'ammoniaque	20	287
— [de chlorure] d'ammonium . . .	20	287
— d'argent	20	302
— de baryte	20	289
— de chaux	20	289
— de cuivre	20	299
— de potasse	20	278
— — Combiné avec les chlorures, iodures et fluorures alcalins. . .	20	283
— de chlorure de potassium . . .	20	284
— de fluorure de potassium . . .	20	286
— d'iodure de potassium	20	285
— de rubidium	20	288
— [de chlorure] de sodium	20	286
— de soude	20	286
Biébérite	23	4
Bière. Essai du Malt	34	414
— — de l'orge	34	411
— — Examen de la levure	34	414
— — du houblon	34	410
— — Analyse de la —	34	419
— — —	91	184
— — du moût	34	416
— — Recherches des falsifications de la —	34	423
— — —	91	196
— — Préparation et composition de la —	91	183
— — Fabrication de la —	71	437
— — [Fabrication du] Moût	71	437
— — [Aération du] Moût	71	450
— — Fermentation et soutirage de la —	71	464
Bières. Maladies des —	71	605
Bifluorure d'étain. Combinaisons formées par le —	22	226
— de manganèse	21	101
Biformiate de cuivre	60	93
— de potasse	60	79
— de soude	60	80
Bihydure de carbone	55	184
— de naphthaline	55	476
Biiodate de potasse	12	115
— de soude	13	83
Biiodure d'arsenic	5	535
— d'étain	22	223
— de mercure. Combinaison avec l'éther sulfhydrique éthylique. .	26	209
— de phosphore	5	472
— de potassium	12	62
Bilate d'argent	63	2811
— de baryum	63	2811
— de plomb	63	2811
— de potassium	63	2811

Bilaurate d'ammonium	60	449
— de potassium	60	449
Bile	75	255
— Acides biliaires, Taurine, etc	67	894
— Analyse de la —	73	243
— — quantitative de la —	73	250
— Calculs biliaires	73	253
— Étude des éléments de la —	75	267
— — chimique de la —	74	258
— — dans les maladies	74	296
— Formation des éléments de la —	75	286
— Généralités. Propriétés chimiques	73	243
— Matières colorantes de la —	74	288
— — — contenues dans les urines	73	104
— Réactions des acides biliaires et des matières colorantes biliaires	73	244
— — caractéristiques des principes constitutifs isolés	73	244
— Recherche de l'albumine, de l'hémoglobine, du glucose, de l'urée, de la leucine, des acides volatils et de la taurine, dans la —	73	248
— Rôle physiologique de la —	74	293
— Variations de composition dans l'espèce humaine et les animaux	75	283
Bilianate d'argent	63	3002
— de baryum	63	3002
— de plomb	63	3002
Bilicyanine	74	280
Bilifuscine	74	279
Bilineurine	56	758
Bilinévrine	56	191
Biliprasine	74	279
Bilirubine	74	275
Biliverdine	74	277
Bimalate d'ammonium inactif	63	2442
— de calcium	63	2443
Bimétasilicate de soude	13	183
Biméthyléthylène	55	275
Biméthylisoamylbenzine	55	457
Biméthylpropylbenzine symétrique	55	454
Binitrocumène	55	444
Biotite	9	123
Bioxalate d'ammoniaque	61	990
— de potasse	61	990
— — et nitrate de platine	61	1004
Bioxydes	9	79
Bioxyde d'azote, ou oxyde azotique. Analyse du —	4	333
— — Préparation du —	4	334
— — Propriétés chimiques du —	4	326
— — — physiques du —	4	325
— de baryum. Préparations du —	15	8
— — Propriétés du —	15	7
Bioxyde de cacodyle	69	247

Bioxyde de calcium	15	61
— de cérium (oxyde cérique)	16	77
— de chrome anhydre	20	205
— de cuivre	26	31
— d'étain anhydre	22	158
— — hydraté. Acide stannique	22	155
— — Combiné avec les acides	22	175
— — avec l'acide acétique	22	177
— — avec l'acide arsénique	22	176
— — avec l'acide azotique	22	175
— — avec l'acide oxalique	22	176
— — avec l'acide phosphorique	22	176
— — avec l'acide sélénieux	22	175
— — avec l'acide sulfurique	22	175
— — avec l'acide tartrique	22	177
— de manganèse	21	53
— Action de l'hydrogène sur le —	21	58
— — naturel. Analyse du —	31	136
— — Composition, à l'état naturel, du —	21	60
— — Emplois du —	21	59
— — hydraté	21	63
— — Propriété acide du —	21	64
— — Sels de —	21	173
— de molybdène	19	7
— — Sels de —	19	9
— de niobium	18	13
— d'or	29	52
— de potassium	12	38
— de ruthénium	9	88
— de strontium	15	40
— de tantale	18	57
— de tungstène	18	125
— de vanadium ou vanadyle	19	80
Biphosphure de zinc	17	120
Bischofite	9	99
Biséleniate de potasse	12	135
Bisélenite d'ammoniaque	14	80
— de manganèse	21	146
— de potasse	12	136
— de soude	13	118
— de zinc	17	163
Biséleniure d'étain	22	195
— — Combinaisons du —	22	196
Bisilicates	9	112
Bisilicate de lithine	9	113
— de potasse	12	170
— de strontiane	9	114
Bismuth	9	20
— —	24	1
— — Alliages de —	24	20
— — Analyse du —	31	61
— — Bibliographie du —	24	113
— — Caractères des sels de —	24	101
— — Dosage à l'état d'arséniate ou de phosphate	24	106

Bismuth. Dosage à l'état d'oxychlorure ou de chromate	24	104	Bisulfure de calcium	15	67
— à l'état d'oxyde	24	103	— de cobalt	23	28
— à l'état d'iodate ou à l'état métallique	24	107	— d'étain anhydre, et hydraté . .	22	189
— à l'état de sulfure	24	105	— — Combinaisons formées par le	22	228
— du — par l'électrolyse	24	108	— d'éthyle	69	97
— Équivalent du —	24	18	— d'éthylène	55	214
— Généralités sur le —	24	1	— de fer	20	52
— Métallurgie du —	24	12	— d'isoamyle	69	102
— Minéraux du —	24	10	— de manganèse	21	98
— Préparation du — chimiquement pur	24	17	— de sodium	13	60
— Propriétés chimiques du — . .	24	9	— de strontium	15	43
— physiques du —	24	6	— de tungstène	18	211
— Raffinage du —	24	16	Bitellurate de potasse	12	137
— Séparation du — d'avec l'antimoine	24	111	— de soude	13	121
— — l'argent	24	108	Bitellurite de potasse	12	138
— — l'arsenic	24	112	— de soude anhydre	13	120
— — le cadmium	24	110	Bititanate de magnésie	9	137
— — le cuivre et le cadmium . .	24	111	Bitumes. Analyse	7	410
— — le cuivre	24	110	— Applications	7	429
— — les métaux qui ne précipitent pas par l'hydrogène sulfuré .	24	108	— Caractères généraux	7	410
— — le mercure	24	110	— Composition chimique	7	411
— — l'or	24	112	— Gisement des —. Ain.	71	412
— — le platine	24	112	— — Albanie	7	425
— — le plomb	24	109	— — Algérie	7	426
— — le thallium	24	112	— — Allemagne	7	423
Bismuthates de protoxyde de bismuth	24	36	— — Alsace-Bechelbronn	7	416
Bismuthéthyle	24	96	— — — Oberkutzenhausen. Kinderloch. Schwabwiller. Lobsann. Soultz-sous-forêts	7	430
Bismuthine	9	41	— — Espagne	7	424
Bismuthocre	9	62	— — États-Unis	7	427
Bismuth-triéthyle	24	94	— — France, différentes régions .	7	416
— —	69	75	— — Guadeloupe	7	428
Bisulfammoniate de potasse . . .	12	179	— — Judée	7	427
Bisulfates	11	392	— — Italie	7	424
Bisulfate de baryte	15	28	— — Java	7	429
— de chaux	15	79	— — Portugal	7	425
— de lithine	14	35	— — Puy-de-Dôme	7	414
— de potasse anhydre	12	123	— — Russie	7	425
— — hydraté	12	124	— — Saxe	7	423
— de soude	13	114	— — Suède	7	426
Bisulfites	11	383	— — Suisse, canton de Neuchâtel .	7	416
Bisulfite d'ammoniaque	14	79	— Origine des —	7	430
— de chaux	36	74	Biuret	67	681
— de potasse	12	132	— Combinaisons diverses du — .	67	683
— de soude	36	73	Bivanadates de potasse	19	112
— anhydre, ou métrasulfite . .	13	99	Bizirconate de chaux	9	137
— hydraté	13	100	— de magnésie	9	137
Bisulfures	9	42	Blanchiment des tissus végétaux .	87	514
Bisulfure d'ammonium	14	73	Blende	9	28
— d'arsenic	5	538	— Analyse de la —	31	148
— de cacodyle	69	253	Bleu d'alizarine	56	717

Bohéate de baryum	61	1383	Borate d'argent	27	352
— de plomb	61	1383	Borates de baryte	15	37
— plombique	61	1383	Borate de bismuth	24	87
Bois d'Afrique	86	108	Borates de cadmium	17	317
— Altérations diverses des —	86	275	Borate de chaux. Analyse du —	31	257
— Amélioration des forêts	86	183	— — de l'Asie Mineure	6	95
— d'Amérique	86	145	— — et boronatrocalcite de l'Amé- rique	6	89
— Analyse immédiate des —	86	20	— — et de soude	15	102
— Application des — à la teinture	86	380	— de sesquioxyde de chrome	20	271
— Arbres résineux conifères	86	75	— de protoxyde de cobalt	23	51
— d'Asie	86	138	Borates cuivreux	26	91
— durci	86	391	— cuivriques	26	91
— d'œuvre : pavage, bois de mines, traverses de chemins de fer	86	343	Borate cupro-ammonique	26	118
— Composition des tissus végétaux	86	6	— de didyme	16	136
— Conservation des — par divers procédés	86	288	— de protoxyde d'étain	22	152
— — des forêts	86	202	— de sesquioxyde de fer	20	113
— Considérations générales sur les forêts	86	178	— de lanthane	16	117
— Déboisement. Reboisement	86	202	Borates de magnésie	15	139
— Distillation du —	86	391	Borate de magnésie et d'ammo- niaque	15	140
— Domages causés aux — Altéra- tions diverses des —	86	275	— — et de chaux	15	140
— Européens	86	84	— — et de soude	15	140
— Exploitation des forêts	86	221	— de manganèse	21	155
— Fabrication du papier avec le —	83	186	— mercureux	26	238
— Fibres des —	86	17	— mercurique	26	238
— Influence des forêts	86	178	Borates de plomb	25	97
— Notions de Sylviculture	86	183	Borate de rubidium	13 ^e	15
— de l'Océanie	86	166	Borates de soude	13	148
— Principales essences des — à feuilles caduques	86	44	— — Essai industriel des —	13	195
— Principes immédiats des —	86	6	Borate de soude. Analyse du —	31	256
— Propriétés générales des —	86	30	— Voir également : Borax		
— Tissus utriculaires des —	86	13	— — Combiné au chlorure de ma- gnésium	15	140
— Travaux de M. Frémy sur le —	86	6	— trisodique	13	138
— Vaisseaux et trachées	86	18	Borates de strontiane	15	53
Boldine	86	18	Borate de thorium	16	66
Bolides	10	443	— de protoxyde d'uranium	22	12
Boracite	9	155	— d'uranyle	22	28
—	36	423	— d'acide vanadique	19	108
Boracite-Stassfurtite	6	99	— de tétr oxyde de vanadium	19	89
Boraniide	63	1177	Borates acides de zinc. Tétraborate, Biborate	17	207
Borates	6	32	— de zinc basiques	17	208
—	9	154	— — ammoniacaux	17	208
—	11	432	Borax	9	155
— État naturel. Usages. Prépara- tion	15	101	—	36	446
— d'alumine	15	244	Voyez également à Borate de soude		
— d'ammoniaque. Sels dérivés de (BoO ³ .HO) ³	14	99	— Essai du —	6	100
— — — de (BoO ³ .HO) ⁴	14	100	— État naturel du —	6	67
— — — de (BoO ³ .HO) ⁵	14	100	— Fabrication du —	8	79
— — — de (BoO ³ .HO) ⁶	14	100	— Indu-trie du —	6	67
Borate d'ammoniaque. Lardérellite	14	108	— Historique du —	6	71
			— de l'Amérique du Nord	6	87
			— de l'Inde	6	84
			— — Raffinage du Tinkal	6	86

Borax. Raffinage du —	6	81
— Statistique du —	6	101
Borazoture de potassium	12	94
Bore adamantin, de H. Deville et Wœhler. Préparation	6	7
— Analyse du —	6	11
— Bibliographie du — et de ses composés	6	108
— Combinaisons de carbone, d'aluminium et de —	15	204
— Équivalent et poids atomique du —	6	65
— Historique du —	6	1
— amorphe. Préparation du —	6	1
— Produits cristallisés désignés sous le nom de bore adamantin	6	6
— Propriétés chimiques du —	6	5
— — physiques du —	6	10
— — —	6	4
— — —	6	8
— Recherches de M. A. Joly	6	14
— — de M. Hampe	6	12
Bore-éthyle	69	79
— méthyle	69	78
Bornéocamphène	55	719
Bornéol	56	154
— sodé	56	154
Bornésite	56	380
Boro-azoture d'argent	27	314
Boroduodécitungstates	18	205
Boronatrocaltite	6	89
Borosilicates de chaux	15	104
Borotungstates	11	465
Borures	6	17
—	11	149
— d'aluminium	15	202
— de fer	20	83
Borure de manganèse	21	123
— de potassium	12	93
Boudeheu. Procédé de — pour désargement des plombs argentifères	51	282
Braconnot. Chimiste	1	101
Brahinite	10	142
—	10	358
Brassidate de magnésium	61	597
— de sodium	61	597
Brassylate d'ammonium	61	1126
— de calcium	61	1127
— de sodium	61	1126
Braunite	10	111
Brébérite	9	169
Bredbergite	20	120
Breithauptite	9	35
—	23	175
Breunnerite	10	88
Brochantite	9	171
Bromacétates	60	258

Bromacétate d'ammoniaque	60	258
— d'argent	60	259
— de baryte	60	259
— de chaux	60	259
— de cuivre	60	259
— de plomb	60	259
— de potasse	60	258
— de soude	60	258
— — et d'urane	60	259
Bromacétates d'uranyle	22	38
Bromacétophénone	61	849
—	65	1491
Bromanile	56	517
Bromanisate d'argent	62	1839
— de baryum	62	1838
— de calcium	62	1838
— de cuivre	62	1839
— de magnésium	62	1839
— de plomb	62	1839
— de sodium	62	1838
— de zinc	62	1839
γ-Bromanthracène-carbonate d'argent	61	961
γ — de baryum	61	961
γ — de potassium	61	961
Bromargyre	9	102
Bromates	11	372
Bromate d'ammoniaque	14	82
Bromates d'argent	27	429
Bromate de baryte	15	28
— de bismuth	24	66
— de cadmium ammoniacal	17	304
Bromates de cadmium	17	302
Bromate céréux	16	88
— de chaux	15	75
— protoxyde de cobalt	23	40
Bromates de cuivre	26	78
Bromate cupro-ammonique	26	115
— de didyme	16	132
— ferreux	20	96
— ferrique	20	96
— de glucinium	16	13
— de lanthane	16	113
— de lithine	14	47
— de magnésie	15	123
— de protoxyde de manganèse . .	21	147
— mercureux	26	234
— mercurique	26	234
— de protoxyde de nickel	23	213
— de plomb	25	76
— de potasse	12	110
— de sesquistanéthyle	22	253
— de soude	13	78
— de strontiane	15	46
— de protoxyde de thallium . . .	17	392
— de thorium	16	64
— d'yttrium	16	165
— de zinc	17	165

Bromate de zinc ammoniacal . . .	17	166	<i>p</i> — de pyrogallol.	61	679
Bromaurate de baryum	29	85	Bromocamphocarbonate d'argent .	62	1771
— de cérium	16	81	Bromocarbonate de plomb	25	96
— de magnésium	29	85	Bromocinnamate de baryum . . .	61	860
— de manganèse	29	85	Bromocitraconate d'ammonium . .	61	1170
— de potassium	29	85	— d'argent	61	1171
— de sodium	29	85	— de baryum	61	1171
— de zinc	29	85	— de calcium	61	1170
			— neutre de potassium	61	1170
Brome	36	445	Bromocotarnine. Action de l'eau		
— Combiné au carbone	5 ²	203	bromée sur la —	66	280
— au silicium	6	216	α -Bromocoumarine	62	1981
— dans les Météorites	10	7	β —	62	1982
— Dosage du — dans les composés			α -Bromocrétonate d'argent	61	530
organiques	31	844	α — de baryum	61	530
— — — — —	55	43	α — de potassium	61	530
— État naturel du —	4	574	β — d'argent	61	581
— Préparation du —	4	575	— de calcium	61	581
— Propriétés chimiques du — . . .	4	569	β — de potassium	61	581
— — physiques du —	4	565	Bromocuminate d'argent	61	800
— Purification du —	4	577	— de baryum	61	800
— Usages du —	4	459	Bromodichromazine	56	529
Brométhylène - phénylène - diacé-			Bromodiodacrylate d'argent . . .	61	521
tone	62	1999	— de baryum	61	512
— phtalyle	62	1999	— de calcium	61	521
Bromhydrate d'acide cacodylique .	69	252	— de potassium	61	521
— d'ammoniaque	14	61	Bromodinitrophénols	56	523
Bromhydrates d'ammoniaque am-			Bromodioxybenzoate d'argent. . .	63	2257
moniacaux	14	61	— de baryum	63	2257
Bromhydrate de bromure d'allyle .	55	261	— de cuivre	63	2257
— — aurique	29	85	— de potassium	63	2257
— — de cadmium	17	264	Bromodiphénate d'argent	61	1341
— — mercurique	26	203	— de baryum	61	1341
— de dulcite	56	384	— de cuivre	61	1341
— de propylène bromé	55	249	— de sodium	61	1341
Bromhydropipérate de calcium . .	63	2350	— de sodium neutre	61	1341
Bromisobutyrate d'éthyle	60	340	Bromo- <i>op</i> -diphényle	61	1345
Bromoamidophénols	56	525	Bromodipropylacétolactone . . .	61	618
Bromoarséniate de plomb	25	128	Bromofluorescéine	56	587
Bromoaurate. Voyez Bromaurate .	16	81	Bromoforme	55	153
<i>m</i> -Bromobenzoate de baryum . . .	61	677	Bromofurfuracrylate d'argent. . .	62	1778
<i>m</i> — de calcium	61	677	— de baryum	62	1778
<i>m</i> — d'éthyle	61	678	— de calcium	62	1778
<i>m</i> — de méthyle	61	677	— de sodium	62	1778
<i>m</i> — de phényle	61	678	Bromogallate de plomb	63	2548
<i>o</i> — de baryum	61	676	Bromoiodeure d'éthylène	55	211
<i>o</i> — de calcium	61	676	Bromolactate de zinc	62	1542
<i>o</i> — de cuivre	61	676	Bromomaléate d'argent	61	1157
<i>o</i> — d'éthyle	61	676	— de baryum	61	1157
<i>o</i> — de méthyle	61	676	— — neutre	61	1157
<i>o</i> — de plomb	61	676	— de calcium	61	1157
<i>o</i> — de potassium	61	676	— de plomb	61	1157
<i>o</i> — de sodium	61	676	— de sodium	61	1156
<i>o</i> — de zinc	61	676	α -Bromomésitylénate de baryum .	61	762
<i>p</i> — de baryum	61	678	α — de calcium	61	762
<i>p</i> — de calcium	61	678	β — de baryum	61	762
<i>p</i> — d'éthyle	61	678	β — de calcium	61	762
<i>p</i> — de phényle	61	678	Bromomésitylène	55	439

Bromométhacrylate d'ammonium	61	540	α -Bromonitrosalicylate de baryum	62	1812
— d'argent	61	540	α — de calcium	62	1812
— de cuivre	61	540	β — de baryum	62	1812
Bromonaphtoate de baryum	61	920	— de plomb	62	1813
— de calcium	61	920	Bromonitrotoluat de baryum	61	788
— de potassium	61	920	— de calcium	61	788
α — d'argent	61	909	<i>p</i> -bromo- <i>m</i> -nitro- α -toluylate de ba- ryum	61	724
α — de baryum	61	909	— — — d'éthyle	61	724
α — de calcium	61	909	— — — de méthyle	61	724
α — de potassium	61	909	<i>n-o-a</i> -de baryum	61	723
Bromo-naphtol	56	570	<i>p-o-a</i> -de méthyle	61	723
Bromonaphtolactone	62	2076	Bromo-ombelliforme	63	2337
Bromonitramines	65	372	Bromoparacétylène-anisol	62	1911
Bromonitro-anisate d'argent	62	1848	Bromophosphate de plomb	25	127
— — de baryum	62	1848	Bromophtalate d'argent	61	1248
— — de calcium	62	1848	— de baryum	61	1248
— — de potassium	62	1848	— de cuivre	61	1248
— — de sodium	62	1848	— de plomb	61	1248
<i>m</i> -Bromo- <i>m</i> -nitrobenzoate d'argent	61	705	— neutre de potassium	61	1248
— — de baryum	61	705	Bromophtalide	61	726
— — de cadmium	61	705	Bromopianate de baryum	63	2601
— — de calcium	61	705	Bromopicrine	55	163
— — de magnésium	61	705	Bromopipéropionate de cal- cium	63	2294
— — de plomb	61	705	Bromopropargylate d'argent	61	603
— — de potassium	61	705	— de baryum	61	603
— — o-de sodium	61	704	β -Bromopropiocoumarine	62	2012
— — de strontium	61	705	Bromopropionate d'éthyle	60	292
— — de zinc	61	705	Bromopropionitrile	67	307
($\alpha\beta$)- <i>m</i> -Bromo- <i>o</i> -nitrobenzoate d'am- monium	61	704	Bromopyroméconate de plomb	62	1756
<i>m-o</i> — d'argent	61	704	Bromoquinon	58	553
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> —	61	705	σ -Bromosalicylate de baryum	62	1798
<i>m-o</i> — de baryum	61	704	— de calcium	62	1798
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> —	61	704	— de plomb	62	1799
<i>m-o</i> -de calcium	61	704	β — d'ammonium	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> —	61	705	— d'argent	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> -de cuivre	61	705	— de baryum	62	1799
<i>m-o</i> -d'éthyle	61	704	— de cuivre	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> —	61	705	— de plomb	62	1799
<i>m-o</i> -de magnésium	61	704	— de potassium	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> —	61	705	— de sodium	62	1799
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> -de plomb	61	705	Bromosels de bismuth	24	51
<i>m-o</i> —	61	704	Bromostilbène	55	574
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> -de potassium	61	704	Bromosulfure de carbone	5 ²	234
$\alpha\beta$ <i>m-o</i> — de sodium	61	704	— de phosphore	5	469
<i>o-m</i> — d'argent	61	703	Bromosulfures de phosphore. Bi- bliographie	5	471
<i>o</i> -Bromo- <i>p</i> -nitrobenzoate d'argent	61	703	Bromosulfure métaphosphorique	5	470
<i>o-m</i> -de baryum	61	703	— pyrophosphorique	5	470
— — d'éthyle	61	703	Bromotarconine. Action de l'acide chlorhydrique sur la —	66	278
<i>p</i> -Bromo- <i>m</i> -nitrobenzoate d'argent	61	706	— Action de la chaleur sur la —	66	279
— — de baryum	61	706	Bromotéréphtalate d'argent	61	1279
— — de magnésium	61	706	— de cuivre	61	1279
<i>p</i> -Bromo- <i>m</i> -nitrocinnamate de cal- cium	61	779	Bromothymoquinon	56	614
Bromonitrophénol	56	519	<i>m</i> -Bromotoluat de baryum	61	742
Bromonitrophénols	56	522	— de calcium	61	735
Bromonitrophtalate de sodium	61	1259			
Bromonitroquinoléines	65	955			

Bromure double de plomb et de potassium	25	36	Bronze d'aluminium. Analyse du —	31	83
— — — et de sodium	25	36	— manganésé. Analyse du —	31	84
— de potassium	12	47	Bronzes de nickel	54	73
— de propyle	55	237	Bronze phosphoreux. Analyse du —	31	83
Bromures de propylène	55	249	Bronzite	10	84
Bromure de propylène normal	55	251	Brookite	9	85
— de propylène ordinaire	55	251	—	9	89
— de propylène- α	55	249	Brucine, ou Caniramine	66	569
— β	55	250	— Dérivés alcooliques et éthyléniques de la —	66	582
— γ	55	251	Brucite	9	94
— δ	55	251	Brun d'alizarine	56	719
— de propylidène	55	250	— Bismarck	88	408
Bromures de pyrocrésols	56	572	— de malachite	65	1364
Bromure rhodochromique	20	310	Bryonine	66	372
— ricinologique	62	1619	Buccine	66	110
— de rubidium	13 ^a	13	Bunsénite	9	51
— santonique	63	2364	—	23	172
Bromures de sélénium	5	213	Burlingtonite	10	133
Bromure de sesquistannéthyle	22	650	Bustite	10	192
— de silicoheptyle	69	188	Butane normal	55	269
— de sodium	13	42	— ordinaire	55	272
— de soufre	5	167	Butényltricarbone d'argent	61	1382
— de stannéthyle	22	239	— dicalcique	61	1382
— de stannéthyle	22	234	— monocalcique	61	1382
—	69	136	— tricalcique	61	1382
— de stannisobutyle	22	245	— de strontium neutre	61	1382
— de stanno-diméthyle	69	127	— de zinc	61	1382
— de stanno-triéthyle	69	143	Butsurite	10	187
— de stannopropyle	22	242	—	10	371
— de stilbène	55	548	Butylamines	64	7*
—	56	215	Butylamine secondaire	56	104
— de stilbène bromé	55	549	Butylaniline	65	397
— de strontium	15	42	Butylarsines	69	275
— de styrolène	55	467	Butylbenzine normale	55	452
— de tantale	18	72	— secondaire	55	453
Bromures de tellure	5	235	Butylbutyryl	57	331
— de thallium	17	361	Butylchloral	58	870
Bromure de thorium	16	60	Butylchloralacétamide	67	241
— de titane	19	224	Butylènes	55	271
— de triéthylstibine	69	217	Butylène α	55	272
— de triméthylène	55	251	— β	55	275
— d'uranyle	22	64	— γ	55	273
— de valéryle	60	373	— bibromé	55	277
— de vanadium	19	147	— bromé	55	277
— de tétr oxyde de vanadium	19	91	— ordinaire	55	272
— d'yttrium	16	161	— diamine	64	177
— de zinc	17	98	— phénylique	55	470
Bromures de zinc ammoniacaux	17	100	— tétrachloré	55	277
Bromure double de zinc et ammonium	17	102	Butylglycérate de baryum	63	2200
Bromures doubles métalliques de zinc	17	103	— de calcium	63	2200
Bromure double de zinc et d'or	17	103	— de potassium	63	2200
— de zirconium	16	35	— de sodium	63	2200
Bronzes. Analyse électrolytique des —	31	498	— de zinc	63	2200
— et laitons. Analyse des —	31	81	Butylglycérine	56	273
			—	59	579
			Butylmalonate d'argent	61	1104
			— de baryum	61	1104

Butylmanolate de cuivre	61	1104
— de plomb	61	1104
Butylols	56	99
Butylphosphines	69	354
Butylpseudonitrol	56	105
Butylsulfines	69	101
Butylsulfocarbimides	67	556
Butyltoluène	88	323
Butylurées	67	626
Butyral	57	310
Butyramide. Dérivés du	67	309
Butyranilide	68	1216
Butyrates métalliques	60	317
Butyrate d'argent	60	319
— de baryum	60	318
— — et de calcium	60	318
— butyrique	60	323
— de butyryle	60	323
— de calcium	60	317
— de chlore	60	324
— de cuivre	60	318

Butyrate de magnésium	60	317
— de plomb	60	318
— de potassium	60	317
— de sesquistannéthyle	22	254
— de sodium	60	317
— de stannéthyle	22	241
— de strontium	60	318
— d'yttrium	60	318
— de zinc	60	313
Butyrine ordinaire	56	256
o-Butyrocoumarate d'argent	62	2025
Butyrocoumarine	62	2025
γ-Butyrolactone	62	1551
Butyrolactone-γ-Carbonate de ba- ryum	63	2213
— — de calcium	63	2213
— — de zinc	63	2213
Butyronitrile	56	96
—	67	312
Butyro-uréide	67	650

C

Cacao. Analyse du —	91	495
— —	91	518
Cachou	56	773
Caïncine	56	369
Cacodyle, ou arsénure de méthyle	69	232
Cacothéline. Formation de la —	66	573
— —	66	580
— — Propriétés. Combinaisons de la —	66	581
Cacoxine	20	105
Cadmium	17	227
— Alliages de —	17	278
— Bibliographie du —	17	236
— — des composés du —	17	279
— — des sels de —	17	323
— Dosage du — à l'état métallique	17	318
— — à l'état d'oxyde	17	319
— — à l'état de sulfate	17	320
— — à l'état de sulfure	17	319
— Dosage volumétrique du —	17	320
— — — à l'état d'oxalate et dosage en présence du zinc	17	321
— Équivalent et poids atomique du —	17	235
— Extraction du —	17	228
— Historique et état naturel du —	17	227
— Préparation du — à l'état pur	17	229

Cadmium. Propriétés chimiques du —	17	232
— — physiques du —	17	229
— Sels de —. Propriétés chimiques des — de —	17	232
— — — physiologiques des — de —	17	234
— — — physiques des — de —	17	231
— Usage du —	17	234
Cadmium-éthyle	69	550
Café. Généralités sur le —	91	467
— —	91	473
— Recherche des falsifications du —	91	474
— — —	91	480
Caféate de baryum	63	2328
— de calcium	63	2328
— de strontium	63	2328
Caféidine	66	634
Caféine	66	614
—	66	635
Cafétannate d'ammonium	63	2999
— de baryum	63	2999
— de calcium	63	2999
— de plomb	63	2999
— de potassium	63	2999
Cafoline	66	630
Caillite	10	115
—	10	344
Calamines. Analyse des —	31	194
Calcaires. Analyse des —	31	201

Calcaires. Analyse complète des —	38	7
— — immédiate des —	34	204
— — succincte des —	38	5
— Généralités sur la chaux et les calcaires	38	1
Calcite	9	140
— PL. VIII	9	
Calcium.	15	55
— État naturel du —	15	56
— Dans les Météorites.	10	8
— Préparation du —	15	56
— Propriétés du —	15	55
— Séparation d'avec le cobalt.	23	166
— Variations du spectre du —	1	857
Calculs biliaires.	74	297
— de carbonates terreux.	75	1053
— de cholestérine	75	1054
— de cystine.	75	1054
— intestinaux. Analyse des —	73	256
— lacrymaux.	75	1069
— mixtes.	75	1054
— muraux	61	992
— muqueux.	75	1094
— d'oxalate de chaux.	75	1053
— pancréatiques	75	657
— phosphatiques	75	1052
— salivaires	74	199
— urinaires.	75	1051
— uriques.	75	1052
— de xanthine	75	1053
Caléfaction	1	493
— Conditions diverses du phénomène de la —	1	496
— Intervalle compris entre le liquide et la surface chaude.	1	494
— Mouvements du globule.	1	496
— Température du globule	1	495
Calomel.	9	101
Calorimétrie	2	12
Calorimétriques. Appareils —	2	21
Campbellite.	10	131
Camphamide	67	337
Camphate d'ammonium	61	618
— de cuivre	61	618
— de plomb.	61	618
— de potasse.	61	618
— de sodium.	61	618
— de zinc	61	618
Camphènes	55	717
—	58	521
— actif et inactif.	55	718
Camphérol	56	779
Camphocarbonate d'ammonium	62	1770
— d'argent	62	1770
— de plomb.	62	1770
— de potassium.	62	1770
— de sodium.	62	1770

Camphocréosote.	56	559
Camphoglycuronate d'argent	63	2993
— de baryum.	63	2993
Camphol	56	154
Campholactonate de baryum	62	1684
Campholactone	62	1684
Campholate d'argent	61	574
— de baryum.	61	574
— de calcium.	61	574
— de potassium.	61	574
Camphonate de baryum.	63	2512
— de cadmium.	63	2512
Camphonitrile.	67	338
Campbophénylhydrazine	65	1494
Camphoramates.	67	437
Campboramide	67	435
Camphoranile.	68	1255
Camphorate neutre d'ammonium	61	1202
— d'argent	61	1203
— acide de baryum.	61	1203
— neutre de baryum	61	1202
— acide de calcium.	61	1203
— neutre de calcium	61	1203
— de cuivre	61	1203
— d'étain.	61	1203
— ferrique	61	1203
— de lithium	61	1202
— de magnésium.	61	1203
— de manganèse	61	1203
— mercurieux.	61	1203
— de nickel.	61	1203
— de plomb.	61	1203
— neutre de potassium.	61	1202
— neutre de sodium	61	1202
— de strontium.	61	1203
— d'uranyle.	61	1203
— de zinc.	61	1203
Campboréthylimide	67	433
— Scls de —	67	439
Camphorimide	67	437
Camphoronate (di) ammonique	61	1387
— (mono) ammoniacal.	61	1387
— (tri) argentique.	61	1388
— (di) barytique	61	1387
— de baryum tribasique	61	1387
— de cadmium	61	1388
— (tri) calcique.	61	1388
— de diéthyle.	61	1388
— de cuivre	61	1388
— de plomb.	61	1388
— (di) potassique.	61	1387
— de triéthyle	61	1388
— de zinc.	61	1388
Campbre	58	473
—	58	500
— artificiel.	55	702
— de camomille.	58	518
Campbres composés.	58	510

Camphre cyané	58	500
— Dérivés du —	58	484
— — azotés du —	58	505
— — bromé, cyané, iodé	58	494
— — chlorés du —	58	488
— — nitrés du —	58	503
— dibromé	58	494
— dichloré	58	488
— gauche	58	515
— inactif	58	515
— iodé	58	500
— de menthe	56	150
— de menthe poulliot	58	519
— monobromé	58	494
— monosodé	56	154
— de pulegium micranthum	58	520
— de tanaïsie	58	520
— tribromé	58	494
— trichloré	58	488
Camphylamine	65	1484
Canadine	66	332
Caniramine. Voyez Brucine		
Cannelle. Analyse de la —	91	682
— —	91	686
Canellite	10	260
— —	10	347
Cantharate de baryum	63	2311
— de plomb	63	2311
— de potassium	63	2311
Cantharidate d'ammonium	63	2777
— d'argent	63	2777
— de baryum	63	2777
— de cadmium	63	2777
— de calcium	63	2777
— de cobalt	63	2777
— de cuivre	63	2777
— d'étain	63	2777
— de lithium	63	2777
— de magnésium	63	2777
— mercureux	63	2777
— de nickel	63	2777
— de palladium	63	2777
— de plomb	63	2777
— de potassium	63	2777
Caoutchouc. Peinture au —	93	189
Capacité calorifique	1	568

Capillarité. Application de l'os-		
— mose à la fabrication du sucre . .	2	604
— Constante capillaire. Résultats		
— des déterminations de la — des		
— liquides	2	559
— Contact des liquides et des soli-		
— des	2	541
— Démonstration expérimentale de		
— la tension superficielle	2	530
— Détermination des tensions su-		
— perficielles à l'aide du compte-		

— gouttes	2	555
Capillarité. Diffusion des liquides .	2	594
— Dissolutions et mélanges	2	568
— Équilibre d'un liquide dénué de		
— pesanteur	2	537
— — des liquides dans les tubes		
— capillaires	2	547
— Frottement intérieur des liquides .	2	588
— Influence de la forme du ménis-		
— que sur l'ascension et la dépres-		
— sion des liquides	2	545
— Introduction à l'étude de la — . .	2	527
— Lois générales relatives aux ten-		
— sions superficielles et aux coeffi-		
— cients de capillarité des liquides .	2	566
— Osmose et Dialyse	2	602
— Phénomènes de diffusion dans		
— les gaz	2	583
— — électro-capillaires	2	574
— Procédés expérimentaux pour		
— déterminer l'ascension ou la dé-		
— pression des liquides dans les		
— tubes capillaires	2	553
— Pression normale exercée par		
— les surfaces courbes	2	533
— Résultats des déterminations de		
— la constante capillaire des liquides .	2	559
— Tension superficielle des liquides .	2	528
— — au contact de deux		
— liquides	2	539
— — des métaux et des sels		
— fondus	2	564
Capramide	67	825
Caprate d'ammoniaque	60	443
— d'argent	60	443
— de baryum	60	443
— de calcium	60	443
— de cuivre	60	443
— de magnésium	60	453
— de plomb	60	443
— de sodium	60	443
Caprinone	60	444
Caproamide	67	818
Caproates	60	392
Caproate d'ammonium	60	392
— d'argent	60	394
— de baryum	60	393
— de cadmium	60	393
— de calcium	60	392
— de cuivre	60	394
— de magnésium	60	394
— de potassium	60	392
— de sodium	60	392
— de strontium	60	393
— de zinc	60	393
Caprolactone	62	1586
— symétrique	62	1595
— β -Caprolactone normal	62	1671

Capronamidine	64	128
Capronanilide	68	1218
Caprone	57	331
Capronitrile	56	112
—	67	319
Caprylamide	67	321
Caprylanilide	68	1218
Caprylate d'argent	60	431
— de baryum	60	430
— de cuivre	60	431
— de plomb	60	431
— de potassium	60	430
— de sodium	60	430
— de zinc	60	431
Capryléne	55	319
Caprylonitrile	67	322
Capsicine	66	600
Capsules surrénales	75	700
Caramel	84	231
Caramélane	56	397
—	56	458
Caraméléne	56	397
—	56	458
Caraméline	56	458
Carapaces d'écrevisses et de homards	75	444
Carbacétoxylate d'argent	61	1020
— de baryum	61	1020
— de plomb	61	1020
— de zinc	61	1020
Carballylate de baryum acide	61	1379
— neutre	61	1379
— de calcium	61	1379
— ferrique	61	1379
— de plomb	61	1379
— de potassium acide	61	1379
Carbamate d'ammoniaque	14	107
— de baryte	14	113
— de chaux	14	111
— de lithine	14	111
— de potasse	14	111
— de soude	14	111
— de strontiane	14	113
Carbamide	67	583
Carbamine	67	583
Carbazoline	65	888
Carbinol	56	2
Carbinols	XXI	56
—	XC	56
Carboamidotétraimidobenzol	65	1482
Carbocaprolactonate de baryum	63	2479
Carbodiimide. Dérivés du —	68	1847
Carbomésyle	61	808
Carbon	8	89
Carbonates	11	438
— Analyse des —	31	191
Carbonate d'alumine	15	243

Carbonate d'ammoniaque. Constitution du —	14	50
— — Expériences de M. Isambert	14	88
— — Fabrication du — au moyen de la tourbe	7	71
— d'ammoniaque neutre	14	91
Carbonates d'ammoniaque. Fabrication des —	81	106
— — de H. Rose	14	98
Carbonate d'argent	27	350
— de baryte. État naturel du —	15	35
— — Préparation du carbonate artificiel	15	36
— — Propriétés et usages du —	15	35
— de bismuth	24	86
— de cadmium	17	316
— céreux	16	94
— — Sels doubles	16	95
Carbonate de chaux	15	14
— de chaux bibasique	15	94
— — État naturel du —	15	87
— hydraté	15	94
— — Propriétés du —	15	84
— et de baryte	15	95
— — et de magnésie	15	133
— — et de soude	15	95
— de protoxyde de chrome	20	257
— de sesquioxyde de chrome	20	271
— de cobalt	23	5
Carbonates de protoxyde de cobalt	23	52
Carbonate de césium	13 ^a	31
Carbonates de cuivre	26	98
Carbonate de cuivre et de potasse	26	96
— — et de soude	26	96
— cupro-ammonique	26	119
— de didyme	16	137
Carbonates doubles de didyme	16	137
— de protoxyde d'étain	22	152
Carbonate de protoxyde de fer	20	109
— — et de magnésie	20	111
— — et de manganèse	20	111
— de sesquioxyde de fer	20	110
— — et d'ammoniaque	20	110
— — et de potasse	20	110
Carbonates de glucinium	16	18
— — doubles de —	16	18
Carbonate d'indium	16	244
— de lanthane	16	117
— de lithine	14	31
— de magnésie neutre. État naturel du —	15	129
— — Propriétés et préparation du —	15	130
— — et d'ammoniaque	15	133
— — et de chaux	15	133
— — et de potasse	15	132
— — et de soude	15	133
— de manganèse	21	54

Carbonate mercureux	26	237
— mercurique	26	237
Carbonates de protoxyde de nickel	23	222
Carbonate de plomb acide	25	92
Carbonates de plomb basiques	25	92
Carbonate et bioxyde de plomb	25	96
— de plomb neutre	25	90
— double de plomb et de chaux	25	95
— — — et de chlorure de plomb	25	95
— — — et de soude	25	95
— de potasse	12	139
— Analyse du —	31	193
— neutre de rubidium	13 ^a	14
— de sesquistanéthyle	22	252
Carbonates de soude	13	157
Carbonate de soude neutre anhydre	13	157
— — — hydraté	13	166
— de soude quatre tiers. Formule de l'Urao et du Trona	13	173
— — Analyse du —	31	193
— double de soude et de potasse	13	178
— de strontiane. Préparation, propriétés et état naturel du —	15	51
Carbonates de protoxyde de thallium	17	406
Carbonate de thorium	16	67
— double de thorium	16	67
— de protoxyde d'uranium	22	11
— d'yttrium	16	170
Carbonates doubles d'yttrium	16	170
Carbonate de zinc ammoniacal	17	204
Carbonates de zinc basiques	17	201
— de zinc neutre anhydre	17	199
Carbonates de zinc neutres hydratés	17	201
Carbonate double de zinc et de cuivre	17	206
Carbonate double de zinc et de potassium	17	205
— — — et de sodium	17	206
— de zirconium	16	48
Carbonates hydratés	9	149
Carbonates orthorhombiques	9	145
Carbonates rhomboédriques	9	140
Carbone. Absorption des gaz par le —	5 ^a	63
— — Expériences de Favre	5 ^a	67
— — Charbons décolorants	5 ^a	62
— — Charbon platiné	5 ^a	61
— — Réactions effectuées sous l'influence du pouvoir absorbant du charbon	5 ^a	59
— Analyse du —	5 ^a	66
— — des diverses variétés de —	31	335
— Assimilation du — par les végétaux	82	25
— et ses composés. Bibliographie	5 ^a	237

Carbone. Chaleur de combustion de divers charbons	5 ^a	4
— — — du — ; et — de combustion de l'oxyde de —	5 ^a	47
— — spécifique du —. Expériences de M. Weber	5 ^a	43
Carbones fossiles, ou charbons fossiles	5 ^a	37
— Combinaisons d'aluminium et de bore avec le —	15	204
— — du — avec le brome, le chlore et l'iode	5 ^a	203
— — avec les métalloïdes	5 ^a	75
— — sulfurées du —	5	189
— Différentes formes du —	5 ^a	1
— Dosage, dans les aciers, du — combiné	31	105
— — — du — total	31	100
— — dans les fers du — combiné	31	105
— — — du — total	31	100
— — dans les fontes du — combiné	31	105
— — — du — total	31	100
— — du — dans les matières organiques	79	237
— — dans les météorites	10	8
— — dans les terres —	34	179
— Électrolyse avec électrodes de charbon	5 ^a	65
Carbone gazeux	5 ^a	1
— Équivalent du —	5 ^a	68
— — —	5 ^a	73
— États polymériques du —	5 ^a	78
— Expériences de MM. Dumas et Stas sur l'équivalent du —	5 ^a	68
— des météorites	5 ^a	23
— — —	10	87
— Propriétés du —	5 ^a	43
— Réactions du —, sous l'influence des actions électriques	5 ^a	64
— Spectre du —	5 ^a	61
Variétés de carbones :		
Carbones amorphes	5 ^a	31
— — Charbon de bois	5 ^a	31
— — — de cornue	5 ^a	36
— — — métallique	5 ^a	33
— — — de sucre	5 ^a	33
— — Coke	5 ^a	34
— — Noir animal	5 ^a	34
— — — de fumée	5 ^a	34
— Cristallisés		
— — Diamant	5 ^a	4
— — —	8	
— — Graphite	5 ^a	20
— purs	56	460
Carbonyldiurée	67	685
Carbonyles. Bibliographie des —	58	627
Carbonylphénylméthylphénylacé - tone	61	943

Carbopétrocène	55	876
Carbopyrotartrate d'argent	63	2559
— de baryum	63	2559
— de potassium	63	2559
— de sodium	63	2559
Carbopyrrolamide	67	869
Carbosiliciés (composés)	6	136
Carboxycorniculate d'argent	63	2687
Carboxynaphtaline	61	917
Carburamide	67	681

Carbures	27	314
Carbures d'hydrogène	1	246
—	11	150
—	55	
— <i>Classification des</i> —	55	1
— acétyléniques, 3 ^e série		
— benzéniques, 5 ^e série		
— camphéniques, 4 ^e série		
— éthyléniques, 2 ^e série		
— forméniques, 1 ^{re} série		
— divers, de la 6 ^e à la 15 ^e série	55	8
—	55	561
—	55	672
— pyrogénés	55	38
— riches en carbone	55	453

Généralités sur les :

— Action des acides sur les —	55	109
— — de la chaleur sur les —	55	38
— — des halogènes sur les —	55	67
— — de l'hydrogène sur les —	55	53
— — de l'oxygène sur les —	55	53
— — et du soufre sur les —	55	90
— Applications des — au chauffage et à l'éclairage	55	329
— Bibliographie des —	55	725
— Constitution et formules des —	55	10
— dans les météorites	10	22
— Déshydrogénation des —	55	53
— Dérivés bromés des —	55	67
— — chlorés des —	55	67
— — iodés des —	55	70
— — nitrés des —	55	109
— — sulfurés des —	55	109
— Hydrogénation des —	55	53
— Isomérisie, polymérisie, métamérisie, kénomérisie, isomérisie proprement dite des —	55	115
— — Nouveau mode de chloruration des —	70	21
— — Préparation des — par analyse et par synthèse —	55	16
— — des —	70	21
— — Propriétés physiques des —	55	31

Carbures métalliques :

Carbures d'argent	27	314
Carbure de cérium	16	84
— de cuivre	26	56

Carbures de fer	20	28
— d'hydrogène	1	246
Carbure de lanthane	16	111
Carbures de manganèse	21	115
Carbure de nickel	23	205
— de plomb	25	90
— de potassium	12	93
Carbures de tantale	18	82
Carbure d'yttrium	16	162
— de zinc	17	123
Carbusnate de calcium	63	2952
— de potassium	63	2952
— de sodium	63	2952
Carminate d'argent	63	3543
— de baryum	63	3043
— de cuivre	63	3053
— de potassium	63	3044
— de sodium	63	3044
Carnallite	9	99
—	36	427
Carnine	75	489
Carollite	23	173
Carpène	62	2065
Carvachol	56	559
Carvol	56	560
Caryophyllate d'argent	63	2784
— de baryum	63	2788
— de sodium	63	2788
Caryophylline	56	780
Caséine	64	298
—	71	157
— Action de la présure sur la —	75	1181
— du lait de femme	75	1189
— — de vache	75	1177
— Ferments anaérobies de la —	71	650
Caséine du lait	68	1543
— du sérum	68	1552
— végétale	68	1553
— — et cristallisée	68	1592
— Dosage dans le lait	34	554
Cassitérite	9	86
Castine	41	19
— Analyse de la —	31	214
Castoréum	72	1089
Catalpate d'argent	63	2824
— de baryum	63	2084
Catarinite	10	102
—	10	364
Cédrène	55	721
Célestine	9	161
Cellules. Vie anaérobie des —	71	262
— Vie aérobie des —	71	262
Celluloses	56	450
Cellulose	72	5
— animale	56	456
— Détermination de la — dans les végétaux	80	80
— Digestion de la —	74	371

Cellulose. Dosage de la —	80	234	Cérium. Etat naturel du —	16	74
— Fermentation de la —	71	586	— Historique du —	16	75
— Ferment de la —	74	372	— Métallique	16	76
— Lieu et mode de digestion de la —	74	383	— Spectre du —	16	75
— Propriétés, Réactions, Transformations, Combinaisons de la —	56	450	Céroléine	56	132
Celluloside décanitrique.	56	454	Céropate de baryum	63	2517
— hexanitrique.	56	454	Cérotates	60	488
— octonitrique.	56	455	Cérotate d'argent.	60	488
Cellulosiques. Corps isomères de la —	72	4	— de céryle	60	489
Cémentation de l'acier	48	127	— de cuivre	60	488
Cendres. Analyse des — <i>T. 79</i>	79	224	— d'éthyle	60	489
— Anciennes hypothèses pour expliquer la composition des —	82	113	— de magnésium	60	488
— Détermination des — dans les végétaux	82	91	— de méthyle.	60	488
— Dosage des — dans les matières organiques [— simultanément, de l'hydrogène, du carbone, de l'azote et des cendres]	79	237	— de plomb.	60	488
— Nature des substances formant les —	82	95	— de potassium	60	488
— Quantités de — laissées par les divers organes des végétaux	82	92	— de sodium	60	488
— gravelées	12	152	Cérotinone	57	337
— végétales. Dosage de l'acide carbonique en poids	34	222	Céruleine	88	515
— — Dosage en volume.	34	220	Céruline	56	641
— — de l'acide phosphorique dans les —	34	223	Cérumineuse (Sécrétion)	75	1088
— — de l'acide sulfurique	34	223	Céruse	9	147
— — de la chaux et de la magnésie.	34	224	—	25	92
— — du chlore dans les —	34	223	— Analyse de la —	34	199
— — du fer et du manganèse dans les —	34	225	Céruite Pl. vii	9	
— — de la potasse et de la soude.	34	225	Cerveau. Composition du tissu. Analyse quantitative. Principes immédiats	73	273
— — de la silice dans les —	34	223	— Composition chimique du —	75	546
— — Préparation des —	34	217	Césium. Voyez Cæsium.		
— —	79	224	Cétène	55	324
Cercles isochromatiques	2	753	— monobromé	55	325
Céréales. Analyse des —	91	447	Cétylaniline.	65	399
Cérérine	56	701	Cétylène	55	325
Cérébrine	64	295	Cétylmalonate d'argent	61	1132
—	75	576	— de baryum.	64	1132
Cérébrose	60	474	Cétylsulfine.	69	103
Cérine	56	132	Cévadilline	66	118
—	60	487	Cévadine.	66	118
Cérium	16	73	Cévine	61	549
— place du — dans la classification.	16	74	—	66	118
— Caractères des sels céreux.	16	98	Chabasie	9	133
— Caractères des sels cériques au chalumeau	16	99	Chalcolite.	9	189
— Dosage du —	16	99	Chalcoménite.	9	154
— Equivalent du —	16	74	— Pl. vii	9	
			Chalcopryrite	9	45
			Chalcosine	9	38
			Chaleur. Action de la — sur le cyanogène	5 ¹	25
			— — sur les microbes.	71	96
			— — sur le verre.	40	30
			— Calcul du travail intérieur	1	570
			— Capacité calorifique.	1	568
			— Coefficients de dilatation	1	571
			— Phénomènes généraux de la —	1	568
			— Quantité totale qui pénètre dans un corps	1	569
			— Rayonnement de la —	1	853
			— Travail extérieur de la —	1	569

Chaleur. Travail intérieur de la —	1	569	Charbon de bois. Meules verticales.	7	7
Chaleur spécifique des gaz	1	863	— — Modifications apportées au		
— des liquides	1	864	procédé des meules	7	16
— des solides	1	864	— — Rendement des —	7	14
Chalumeau à gaz oxyhydrique . . .	4	165	Charbon de cornue	5 ²	36
Changements d'état avec modifica-			Charbons décolorants	5 ²	62
tions allotropiques	1	543	— fossiles	5 ²	37
— — Ac. cyanique, ac. cyanurique			Charbon métallique	5 ²	33
et cyamélide	1	545	— platiné	5 ²	61
— — Cyanogène et paracyanogène.	1	543	— de sucre	5 ²	33
— — Expériences de Troost et			Chassignite	10	291
Hautefeuille	1	543	—	10	351
— — Lois	1	551	Chauffage par les carbures d'hydro-		
— — Phosphore ordinaire et phos-			gène	55	329
phore rouge	1	548	Chaux	9	51
— — Tension de transformation . .	1	548	— Analyse de la —	31	122
Changements d'état allotropique,			— des —	31	211
sans changement d'état physique.			—	38	84
— — Acides arsénieux et antimo-			Chaux et ciments d'espèces diffé-		
nieux	1	558	rentes	38	11
— — Acide sulfurique	1	558	— Cuisson des pierres à chaux. Gé-		
— — Alliages de rhodium	1	558	néralités sur la cuisson des — . .	38	16
— — Alumine	1	557	— Cuisson de la — par application		
— — Chlore	1	563	de la combustion des gaz au		
— — Cuivre	1	556	chauffage des fours	38	34
— — Etain	1	556	— Cuisson des chaux grasses, hy-		
— — Expériences de Hautefeuille et			drauliques... etc..., et phénomènes		
Chappuis	1	561	de la cuisson des —	38	41
— — Iodure de mercure	1	559	— — par différents procédés. Avan-		
— — Oxydes	1	558	tages et inconvénients des divers		
— — de fer	1	557	systèmes de fours	38	40
— — Ozone	1	560	— — Chaux cuite	38	43
— — Phosphore	1	335	— Calcination continue à courte		
— — Plomb	1	556	flamme	38	24
— — Sélénium	1	554	— — — à longue flamme	38	26
— — Soufre	1	553	— — — intermittente à courte flamme.	38	22
— — Vapeur de soufre	1	563	— — — à longue flamme	38	18
— — Trempe. Métaux	1	560	— Conservation des —. Fabrications		
— — — Verre	1	559	des chaux hydrauliques artifi-		
Chantonnite	10	81	cielles	38	47
—	10	246	— Fours à circulation	38	31
—	10	371	— — mixtes à chaux et à briques.	38	38
Chanvre	87	15	— — utilisant la chaleur perdue		
Charbons	56	460	dans certaines opérations indus-		
Charbon de bois	5 ²	31	trielles	38	39
— — But de la carbonisation . . .	7	5	— Dosage de la — dans les roches.	34	214
— — Carbonisation par combustion			— — — dans les terres	34	144
partielle	7	6	— Emploi de la — dans la métal-		
— — — en fours	7	18	lurgie de l'argent	50	394
— — — en vases clos	7	20	— Contenue dans l'urine	75	1029
— — Influence de la nature du bois.	7	3	Chaux phosphatée dans les roches		
— — — de la température	7	1	stratifiées	37	87
— — — de la vitesse de la carbo-			— — dans le terrain cambrien . .	37	88
nisation	7	4	— — — crétacé	37	102
— — Charbon de Paris	7	25	— — — dévonien	37	90
— — — roux	7	24	— — — houiller	37	92
— — Meules horizontales	7	12	— — — oolithique	37	98

Chaux phosphatée dans le terrain permien	37	93	Chloranisé de haryum	62	1837
— — — primitif	37	88	γ-Chloranthracène-carbonate d'argent	61	961
— — dans les terrains quaternaires	37	117	— — de haryum	61	961
— — dans le terrain silurien	37	89	— — de potassium	61	961
— — dans les terrains tertiaires	37	115	Chlorates	41	367
— — dans le terrain triasique	37	94	Chlorate d'ammoniaque	14	81
Chébulate de baryum	63	3058	Chlorates d'argent	27	426
— de zinc —	63	3058	Chlorate de haryte	15	23
Chélérytrine	66	172	— — Historique et propriétés du —	37	214
Chélidonate d'ammonium	63	2792	— — Préparation. Fabrication avec le chlorate de chaux concentré	37	215
— d'argent	63	2793	— de bismuth	24	65
— de baryum	63	2793	— de cadmium	17	302
— de calcium	63	2792	— de chaux	15	73
— de fer	63	2793	— de protoxyde de cobalt	23	40
— de potassium	63	2792	— de cuivre	26	78
— de sodium	63	2792	— de protoxyde de fer	20	96
Chélidonine	66	172	— de sesquioxyde de fer	20	96
Chénocolate de haryum	63	2867	— de glucinium	16	13
Cheveux	75	648	— de lithine	14	47
Chevreur (Travaux de —) chimiste	1	230	— de magnésie	15	122
Chicorée. Analyse de la —	91	480	— de protoxyde de manganèse	21	146
Chimie agricole	79		— mercureux	26	232
— des anciens	1	3	— mercurique	26	232
— des liquides et tissus de l'organisme	73		— de protoxyde de nickel	23	212
	74, 75, 76		— de plomb	25	74
Chimie organique	55 à 78		— de potasse	12	102
— — Applications de la —	79 à 93		— Emplois du —	37	204
— — Réactifs employés en —	1	233	— Essai et analyse du —	37	202
— physiologique	75		— Historique du —	37	189
— des végétaux	72		— Fabrication du —. Préparation du chlorate de chaux par l'action du chlore sur un lait de chaux, et précipitation du chlorate brut	35	195
Chinéthonate d'argent	63	3027	— — Fabrication du —. Raffinage	37	201
— de baryum	63	3027	— — Préparation du —	37	193
— de potassium	63	3027	— — Propriétés du —	37	190
Chitarate de calcium	63	3027	— de rubidium	13	17
Chitine	56	372	— de soude	13	77
—	56	457	— — Historique	37	205
—	75	444	— — Préparation du —. Procédé par le fluosilicate de soude		
Chitonate de calcium	63	3066	— — par le bitartrate de soude		
Chladnite	10	80	— — par le chlorate d'ammoniaque		
Chloantite	23	174	— — par le sulfate d'alumine — de l'usine de Salindres à l'aide du chlorate de chaux	37	208
Chloracétamides	67	231	— — Propriétés du —	37	207
Chloracétate d'argent	60	239	— de strontiane	15	46
— de baryte	60	239	— de protoxyde de thallium	17	391
Chloracrylate d'argent	61	511	— de peroxyde de thallium	17	415
Chloral	58	869	— de thorium	16	64
— urée	67	632	— d'uranyle	22	27
Chloralide	62	1534	— d'yttrium	16	165
— formohenzoylique	62	1859	— de zinc	17	164
— phénylglycollique	62	1859	Chloraurate d'ammonium	29	80
Chlorangélate d'argent	62	1665	— de haryum	29	81
— de calcium	62	1665			
— de cuivre	62	1665			
— de zinc	62	1665			
Chloranile	56	517			
—	56	601			
Chloranisé d'argent	62	1837			

Chloraurate de cadmium	29	81
— de calcium	29	81
— de césium	13 ^o	31
— — — — —	13 ^o	41
— de lithium	29	81
— de manganèse	29	81
— de nickel	29	81
— de potassium	29	80
— de rubidium	13 ^e	13
— — — — —	13 ^e	41
— de sodium	29	80
— de strontium	29	81
— de zinc	29	81
Chloraurite de potassium	29	79
Chlore	4	459
— Action sur le cyanogène	5 ²	256
— — sur les sels ammoniacaux	14	40
— Combiné au carbone	5	203
— — au silicium	6	202
— Dosage du —	79	205
— — en présence de bases quelconques, par le silicate de fer, à haute température	79	215
— — dans les matières organiques	31	344
— — composés organiques	55	43
— Etat naturel du —	4	484
— Historique	4	459
— — — — —	37	41
— dans les météorites	10	7
— Préparation du —	4	484
— — — — —	37	42
— — industrielle du — . Procédé ancien	37	43
— — — — — Procédés nouveaux	37	55
— — — — — Deacon	37	55
— — — — — Weldon à la chaux	37	45
— — — — — à la magnésie	37	53
— Propriétés chimiques du —	4	467
— — physiques du —	4	460
— — — — —	37	41
— Réactions diverses produisant du —	4	488
— Usages du —	4	491
Chloréthane	55	179
Chlorhydrate d'acétanilide	68	1193
— d'acide cacodylique	69	251
— d'amido-diimidorésorcine	56	597
— d'amidorésorcine	56	596
— d'ammoniaque	14	56
— — Fabrication du —	81	93
Chlorhydrates d'ammoniaque ammoniacaux	14	57
Chlorhydrate de chlorure de cadmium	17	250
— — d'or	29	80
— de diamidonitrophénol	56	533
— de dulcité	56	334

Chlorhydrate d'orthoamidophénol	56	525
— de paramidophénol	56	527
— de picrammonium	56	529
— pyroméconique	62	1755
— de triamidorésorcine	56	597
— de trichlorobenzine	55	345
Chlorhydrines éthylsiliciques	6	256
— — — — —	59	275
— méthylsiliciques	6	251
— propylsiliciques	6	260
— siliciques	59	134
Chlorisophtalate d'argent	61	1266
— de baryum	61	1266
— de cadmium	61	1266
— de calcium	61	1266
— de cuivre	61	1266
— de magnésium	61	1266
— de potassium	61	1266
— de sodium	61	1266
— de strontium	61	1266
Chloritamalat de calcium	63	2456
Chlorites	11	366
Chlorite d'argent	27	426
— de baryte	15	23
— de plomb	25	73
— de potasse	12	109
— de soude	13	74
— de strontiane	15	46
Chloritoïde	20	126
Chloroacétate d'uranyle	22	38
Chloroacétonitriles. Dérivés alcooliques	67	252
Chloroamidophénols	56	529
Chloroanisidine	56	529
Chloroarséniate de plomb	25	108
Chloroazoture de phosphore	5	484
Chlorobenzol	55	392
Chlorobromacrylate d'argent	61	516
— de baryum	61	516
— de potassium	61	516
Chlorobromanilines	65	352
m-Chlorobromobenzoate de baryum	61	686
o- — — — — —	61	686
— de calcium	61	686
— de potassium	61	685
Chlorobromo-iodacrylate d'argent	61	522
— de baryum	61	522
— de calcium	61	522
Chlorobromoquinon	58	556
Chlorobromures d'argent	27	326
— de carbone	5 ^e	235
Chlorobromure d'étain	22	214
— d'éthylène	55	206
— double d'or et de phosphore	29	84
Chlorobromures de phosphore		
Chlorobromure PhCl ² Br ²	5	461
— — — — — PhCl ³ Br ³	5	462

Chlorobromures de phosphore.	
Chlorobromure. PhCl^2Br^7	5 462
— — — PhCl^2Br^4	5 463
— — Bibliographie des —	5 465
Chlorobromure de propylène	55 251
— — α -	55 255
— — β -	55 256
— — γ -	55 257
— — δ -	55 257
— de silicium	6 219
Chlorocarbonates	9 132
Chlorocarbonate de chaux	15 93
Chlorocérotate d'éthyle	60 488
— de sodium	60 488
Chlorocitraconate acide d'argent	61 1170
— neutre d'argent	61 1169
— de baryum	61 1169
— de calcium	61 1169
— de plomb	61 1169
— de sodium	61 1169
Chlorocitramalate d'argent	63 2458
— de baryum	63 2458
— de plomb	63 2458
Chlorocoménate d'argent	63 2504
Chlorocoumarines	62 1980
α -Chlorocrotonate d'ammonium	61 528
— d'argent	61 528
— de baryum	61 528
— de calcium	61 528
— de cuivre	61 528
— de plomb	61 528
— de potassium	61 528
— de sodium	61 528
Chlorocrotonyluride	67 652
Chlorocuvrite de cacodyle	69 238
m-Chlorocuminate de baryum	61 799
Chlorocyanamide	67 843
Chlorocyanilide	68 1346
Chlorocyaniques. Composés —	5 ^a 314
Chlorodibromacétates	60 266
Chlorodibromacétate de chaux	60 266
— de plomb	60 266
— de potasse	60 266
— de soude	60 266
— de zinc	60 266
α -Chlorodibromacrylate d'argent . . .	61 517
— de baryum	61 517
— de calcium	61 517
— de potassium	61 517
β - — de baryum	61 517
— de calcium	61 517
— de potassium	61 517
Chlorodibrométhylène	55 207
Chloro-diéthoxyl-acétonitrile	67 354
Chlorodimargarine	56 263
Chlorodinitrophénols	56 520
Chloro-dipropoxyyl-acétonitrile . . .	67 354
Chlorofilicate de plomb	63 2636

Chloroforme ou formène trichloré . .	55 141
Chlorofumarate d'argent	61 1144
— de baryum	61 1144
— de potassium	61 1144
Chloroglycolate d'argent	63 2936
— de baryum	63 2936
— de sodium	63 2936
Chloroiodosalicylate de baryum . . .	62 1805
— de calcium	62 1805
— de magnésium	62 1805
— de sodium	62 1805
— de zinc	62 1805
Chloroiodure d'éthylène	55 210
— d'éthylidène	55 210
— de mercure	26 213
— de phosphore	5 464
— de plomb	25 39
Chloro-iodure rhodochromique . . .	20 213
α -Chloro-isocrotonate de potassium .	61 534
β - — d'ammonium	61 535
— d'argent	61 536
— de baryum	61 535
— de calcium	61 535
— de cobalt	61 535
— cuivrique	61 535
— de magnésium	61 535
— manganoux	61 535
— de mercure	61 536
— de nickel	61 535
— de plomb	61 535
— de potassium	61 535
— de sodium	61 535
— thalleux	61 535
— de zinc	61 535
Chlorolactate d'argent	62 1532
— de baryum	62 1532
— de calcium	62 1532
— de manganèse	62 1532
— de potassium	62 1532
— de zinc	62 1532
Chloromaléate d'argent	61 1154
— de baryum	61 1154
— de plomb	61 1154
— de potassium acide	61 1154
β - — d'argent	61 1154
— de plomb	61 1154
— de potassium	61 1154
Chloromalonylamide	61 1017
Chloromésitylénate de baryum . . .	61 761
— de calcium	61 761
Chloromésitylène	55 437
Chlorométhacrylate d'argent	61 538
— de baryum	61 538
— de calcium	61 538
— d'éthyle	61 538
— de plomb	61 538
— de potassium	61 538
Chlorométhylchloroacéto-uride . .	67 650

Chlorométhylcrotonate d'argent. . .	61	551
— de baryum. . .	61	551
— d'éthyle . . .	61	551
— de magnésium. . .	61	551
— de sodium. . .	61	551
— de zinc. . .	61	551
α -Chloro- α -méthyl- β -oxybutyrate d'argent. . .	62	1574
— — — de potassium. . .	62	1574
Chlorométrie . . .	31	452
— . . .	37	79
Chloronaphtalines. . .	88	535
α - <i>p</i> -Chloronaphtoate de calcium. . .	61	907
Chloro-naphtol . . .	56	570
Chloronaphtostyryl . . .	61	911
Chloronitrilide. Dérivés du — . . .	68	1204
Chloronitrilines . . .	65	367
Chloronitroamidophénol. . .	56	533
(s) <i>m</i> -Chloro- <i>m</i> -nitrobenzoate de baryum . . .	61	700
(v) <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrobenzoate de baryum . . .	61	700
<i>m</i> -chloro- <i>o</i> — — . . .	61	699
(v) <i>m</i> — — — de calcium. . .	61	700
<i>m</i> — chloro- <i>o</i> — — . . .	61	699
— — d'éthyle. . .	61	699
(v) <i>m</i> — — de plomb . . .	61	700
<i>m</i> — — de plomb. . .	61	699
— — de potassium . . .	61	699
<i>o</i> — — <i>m</i> — d'ammonium . . .	61	698
— — de haryum . . .	61	698
— — de cadmium. . .	61	699
— — de calcium . . .	61	699
— — de cuivre. . .	61	699
— — d'éthyle. . .	61	699
— — de plomb. . .	61	699
— — de sodium . . .	61	698
— — de strontium . . .	61	699
— — de zinc. . .	61	699
<i>p</i> — — <i>m</i> — de baryum . . .	61	701
— — de calcium . . .	61	701
— — d'éthyle. . .	61	701
— — de magnésium . . .	61	701
— — de sodium . . .	61	701
Chloronitrocarbol. . .	55	162
Chloronitrophénol- α . . .	56	520
— β . . .	56	520
Chloronitrophtalate de potassium. . .	61	1258
<i>m</i> -Chloronitrosalicylamide . . .	62	1811
Chloronitrosalicylate de baryum . . .	62	1811
— de potassium . . .	62	1811
Chloro-oxybenzoate de baryum . . .	62	1836
α -Chloro- β -oxyvalérate d'argent. . .	62	1574
— — de potassium . . .	62	1574
Voyez également Chloroxy.		
Chloropalladite de césium. . .	13 ^a	31
Chlorophénol- α . . .	56	500
— β — . . .	56	500

<i>p</i> -Chlorophénylacétate d'argent. . .	61	717
— de calcium. . .	61	717
Chlorophœite . . .	20	114
Chlorophosphamide. . .	14	139
Chlorophosphates. . .	9	178
Chlorophosphate de fer. . .	9	182
— de manganèse. . .	9	182
Chlorophosphates de plomb. . .	25	125
Chlorophosphure d'azote . . .	14	139
— d'étain. . .	22	215
Chlorophthalate acide de baryum . . .	61	1241
— neutre de potassium. . .	61	1241
— de sodium. . .	61	1242
Chlorophthaléines . . .	88	484
Chlorophylle . . .	80	16
— . . .	82	26
— Analyse de la — . . .	80	16
— Disposition des grains de la — dans les cellules . . .	82	26
— Dosage de la — . . .	80	98
Chloropicroline . . .	55	163
Chloroplatinate de brométhylène-triéthylarsonium . . .	69	278
— de cacodyle . . .	69	238
— de césium . . .	13 ^a	29
— de lithium. . .	14	26
— de ruthidium. . .	13 ^a	12
— de samarium. . .	16	148
Chloroplatinite de césium . . .	13 ^a	29
— de lithium. . .	14	26
— de ruthidium. . .	13 ^a	13
Chloroplatinocyanure d'ammonium. . .	5 ^a	473
— de magnésium. . .	5 ^a	474
— de potassium . . .	5 ^a	473
Chloropropargylate d'argent . . .	61	602
— de baryum. . .	61	602
Chloropropionitriles . . .	67	306
Chloroquinoléines. . .	65	939
Chlorosalicylate d'argent . . .	62	1794
— de haryum. . .	62	1794
— de plomb . . .	62	1794
— de sodium. . .	62	1794
<i>m</i> — d'argent. . .	62	1796
— de haryum. . .	62	1796
— de calcium . . .	62	1796
— de cuivre . . .	62	1796
— de lithine . . .	62	1795
— plombique. . .	62	1796
— de sodium. . .	62	1795
Chlorosaligénine . . .	56	675
Chlorosels de hismuth. . .	24	46
Chlorostannate d'ammoniaque . . .	22	218
— de haryum. . .	23	219
— de calcium. . .	22	219
— de césium . . .	22	219
— de magnésium. . .	22	219
— de potasse. . .	22	218
— de soude . . .	22	218

Chlorostannate de strontium . . .	22	219
Chlorostilbène	55	573
Chlorosulphate de silicium . . .	6	212
Chlorosulfure d'antimoine	22	361
— — — — —	22	364
— de cadmium	17	261
Chlorosulfures de carbone :		
Chlorosulfure $C^2S^2Cl^2$	5 ²	223
— $C^2S^2Cl^4$	5 ²	225
— $C^4S^4Cl^4$	5 ³	226
— d'étain	22	214
— de phosphore	5	459
Chlorosulfures de phosphore . . .	5	461
Chlorosulfure de plomb	25	70
Chlorotaurine	67	898
Chlorotérébate d'argent	63	2478
— de calcium	63	2478
— de plomb	63	2478
Chlorotéréphthalate d'argent . . .	61	1278
Chlorotétracrylate de baryum . . .	61	529
— de cuivre	61	529
— de sodium	61	529
Chlorotoluat de baryum	61	741
— de calcium	61	741
<i>p</i> — de baryum	61	734
<i>p</i> — de calcium	61	734
— d'éthyle	61	734
(α) <i>m</i> -Chlorotoluat de calcium . .	61	727
<i>v-m</i> — — — — —	61	727
Chlorotrimésate de baryum	61	1404
Chlorotriphénylméthane	55	644
Chlorovalérolactone	62	1659
Chlorovanadates	9	132
α -Chloroxybutyrate de calcium . .	62	1557
— de zinc	62	1557
β -Chloroxybutyrate de calcium . .	62	1557
— de zinc	62	1557
γ — de zinc	62	1557
Chloroxyde de phosphore	5	454
Chloroxydure de plomb	25	40
Chloroxyvalérianate de baryum . .	62	1580
— de sodium	62	1580
Chlorures	11	151
— Analyse des —	31	168
— Classification des —	11	166
— Dosage des — dans les terres . .	34	184
— Isomérisation des —	11	151
— Préparation des —	11	168
— Propriétés chimiques des — . . .	11	154
— physiques des —	11	151
Chlorure d'aldéhyde	55	197
— d'allylène	55	263
— d'aluminium		
— hydraté	15	172
— Préparation du —	15	168
— Propriétés du —	15	171
— et d'acide sulfhydrique . . .	15	174

Chlorure d'aldéhyde et d'ammo-		
niaque	15	175
— et hydrogène phosphoré . . .	15	175
— et oxychlorure de phosphore .	15	173
— et perchlorure de phosphore .	15	173
— spinelles chlorés	15	176
— et tétrachlorure de sélénium .	15	175
— et tétrachlorure de soufre . .	15	174
ammoniac-magnésien	15	114
anhydrocamphoronique	61	1388
γ -anthracène-carbonique	61	960
d'arachyle	60	478
d'argent	27	317
d'argentacétyle	55	183
d'argentallyle	55	265
d'argentodiallyle	55	265
d'arsenic	5	531
aureux	29	73
aurique	29	73
de baryum. Préparations. Pro-		
priétés. Usages du —	15	11
de bényle	55	315
Chlorures de benzine bichlorée . .	55	353
— monochlorée	55	349
— trichlorée	55	354
Chlorure de benzophénone	55	539
de benzoyle	57	156
de benzyle	55	386
— — — — —	55	390
— — — — —	56	158
de benzylène	55	392
bibromosuccinique	61	1042
salin de bismuth	24	46
de bismuthéthyle	24	96
de bore. Préparation du — . . .	6	49
— Propriétés chimiques du — . .	6	51
— — physiques du —	6	50
de brome	4	603
— Bibliographie du —	4	604
bromotéréphthalique	61	1279
de butyle	55	271
de cacodyle	69	236
de cadmium	17	246
— hydraté	17	249
— monoammoniacal	17	251
— triammoniacal	17	251
de calcium. Préparation et		
usages du —	15	63
— Propriétés du —	15	61
de camphoryle	61	1204
de caprinylo	60	444
de cérium	16	80
de césium	13 ³	28
de chaux. Mélange d'hypochlo-		
rite de chaux, de chlorure de cal-		
cium, etc... ou —	37	61
— liquide	37	78
— Chlorométrie	37	79

Chlorure de chaux. Constitution

chimique du —	15	73
— — Essai du —	83	372
— — Fabrication du —	37	74
— — Propriétés du —	15	74
— chlorhydratropique	62	1894
— de chlorohenzoyle	56	753
— de chlorohenzyle	55	892
— de chlorohutyryle	60	326
— de chlorocrotonyle	61	528
— chlorophénylsulfureux	55	379
— de β -chlorophthalyle	62	1261
— chloropropionique	62	1523
— chloropurpuréochromique	20	807
— chloroséochromique	20	305
— de chlorosilicohenzol	69	197
— chlorotéréphthalique	61	1278
— cimicique	61	582
— cinnaménylacrylique	61	899
— de cinnamyle	61	839
— citraconique	61	1169
— de cobalt anhydre	23	29
— — Hydrates du —	23	30
— de coumarine	62	1978
— cuivreux	26	87
— cuivrique	26	41
— cuménylacrylique	61	880
— de cumyle	61	796
Chlorures cupricoammoniques	26	110
Chlorure de cuprosacétyle	55	183
— de cuprosallyle	55	265
— cuprosammonique	26	109
Chlorures de cyanogène	5 ^a	806
Chlorure de cyanogène gazeux	5 ^a	306
— — — Analyse du — et données thermiques	5 ^a	811
— — — Propriétés chimiques du —	5 ^a	309
— — — physiques du —	5 ^a	308
— — — solide	5 ^a	812
— — — Propriétés du —	5 ^a	813
Chlorure cymilacétonecarbonique	62	2042
Chlorures décolorants	37	61
Chlorure de décyle	55	314
— dextropimarique	61	888
— dihydrotéréphthalique	61	1280
— dichloracrylique	61	513
— <i>m</i> -dichlorobenzoïque	61	670
— <i>mp</i> -dichlorobenzoïque	61	668
— de dichlorohenzyle	55	393
— dichloromuconique	61	1219
— de didyme	16	127
— diéthylphosphorique	59	262
— diméthylsuccinique	61	1092
— diphenyl-disulfureux	55	531
— diphenylénacétonecarbonique	62	2137
— diphenyl-monosulfureux	55	530
— diphenylo-sulfurique	55	530
— double d'étain et d'ammoniaque	22	209

Chlorure double d'étain et de ha-

ryum	22	209
— — — et de platine	22	209
— — — et de potassium	22	209
— d'éthyle	55	218
— d'éthylène	55	193
— d'éthylène-chlorohromé	55	179
— — — perchloré	55	221
— éthyglycollique	62	1518
— d'éthylstibine	69	216
— de fluorescéine	63	2414
Chlorures de gallium	16	209
Chlorure de glucinium	16	7
Chlorures doubles de glucinium	16	7
Chlorure glycollique	62	1511
— hexylique	62	1725
Chlorures hippuriques	68	963
Chlorure d'indium	16	289
— isohexylique	62	1726
— isophthalique	61	1264
— itaconique	61	1165
— de Julin	55	358
— lactique	62	1528
— de lactyle	62	1528
— de lanthane	16	108
— de lauryle	60	449
— de lithium	14	23
— de magnésium	15	110
— — —	36	444
— — — Préparation du —	15	112
— — — Propriétés du —	15	111
— — — et de calcium	15	114
— — — et d'iode	15	113
— — — et de potassium	15	113
— — — et de sodium	15	114
— maléique	61	1153
— mellique	61	1441
— de mercure et acétate de cuivre	26	193
— mercureux	26	173
— — — et chlorure d'étain	26	178
— — — et oxyde mercurique	26	178
— — — et chlorure de platine	26	178
— — — et chlorure de soufre	26	178
Chlorure mercurique	26	179
— — — Combinaison du — avec le sulfure d'éthyle	26	186
— — — Etat naturel	26	185
— — — Propriétés chimiques	26	180
Chlorures de mercure. Thermo- chimie des	26	177
— — — des —	26	185
Chlorure mésoconique	61	1175
— métachlorobenzoïque	61	665
— métatoluique	61	733
— de métatolyle	55	427
— de métaxylle	55	427
— de méthyle	55	138
— nichloré	55	141

Chlorure de méthyle chloré	55	140
— — perchloré	65	148
— de méthylène	55	140
Chlorures de molybdène	49	59
Chlorure monoéthylphosphorique	59	260
— de naphthaline	55	484
— α -naphtolique	61	906
— α —	62	2073
— β —	61	918
— de naphyle	55	487
— de nickel	23	199
— α -nitrocinnamique	61	853
— de nonylène	55	322
— orthochlorobenzoïque	61	664
— orthotoluique	61	726
— d'orthotolyle	55	425
— oxybenzoïque	62	1818
— oxyheptique	62	1741
— oxyhexique	62	1740
— parachlorobenzoïque	61	666
— paranitro-diphénylsulfonique	55	532
— de pèlargyle	55	313
— pentylique	62	1724
— phénylacétique	61	716
— phénylangélique	61	877
— α -phénylchromacrylique	61	848
— de phényle	55	346
— p -phénylendi-acétique	61	1300
— phtalique	61	1232
— pimélique	61	1099
— de plomb	25	27
— de potassium	12	40
— — Dosage de la potasse dans le		
— — par le procédé Schloesing	34	25
— — Fabrication du	36	434
— de propionyle tétrachloré	62	1534
— de propyle	55	236
— de propylène	55	243
Chlorures de propylène chlorés	55	244
Chlorure de pseudobutyle	55	271
— pyromellique	61	1423
— de pyrosulfuryle	5	177
— pyrotartrique argentique	61	1060
— de pyrotartryle	61	1055
— rhodochromique	20	311
— de ruhidium	13 ^a	11
— —	13 ^a	41
— de samarium	16	148
— de santonyle	63	2364
— de scandium	16	197
Chlorures de sélénium	5	214
— de sesquistanéthyle	22	250
— —	22	256
— —	69	140
— de sesquistanpropyle	22	259
— de silicium triéthyle	6	272
— de silicoheptyle	69	187
— de silicononyle	56	663

Chlorures de sodium	13	33
— — Analyse du —	31	173
— — Essai industriel du —	13	193
Voyez aussi Sel marin		
— sorhique	61	609
Chlorures de soufre. Analyse des —	31	172
Chlorure de soufre bi-ammoniacal	14	136
— — mono-ammoniacal	14	187
— de stanméthyle	22	239
— de stannamyle	22	246
— de stannéthyle	22	233
— —	69	135
— de stannisohutyle	22	245
— de stannisopropyle	22	244
— de stanno-diméthyle	69	127
— de stanno-diphényle	69	160
— de stanno-triéthyle	69	142
— de stanno-triphényle	69	165
— de stanpropyle	22	242
— de stéaryle	60	467
— de stilhène	55	547
— —	56	215
— chloré	55	547
— de strontium	15	41
— de styrolène	55	466
— sulfazotique ammoniac l.	14	138
— de sulfophényle	55	378
— sulfophtalique	61	1260
— de sulfuryle	5	174
— de tantale	18	70
Chlorures de tellure	5	234
Chlorure téréphtalique	61	1275
— de tétrachlorohenzyle	55	395
— tétrachlorophtalique	61	1246
— de tétrolye	61	607
— tétrylique	62	1714
Chlorures de thallium	17	351
Chlorure de thionyle	5	170
— —	61	1261
— de thorium	16	59
Chlorures de titane	19	206
Chlorure de toluène chloré	55	615
— de tolylène	56	212
— α -toluique	61	726
— α -trichlorobenzoïque	61	673
— de trichlorohenzyle	55	394
— de trichlorobutryle	60	328
— triméthylacétique	60	382
— de triphénylcarbinol	55	644
— d'uranyle	22	61
Chlorures. Urine contenant des —	75	1000
Chlorure de valéryle	60	372
— de vanadium (de tétroxyde)	19	90
— de vinyle	55	197
— xanthochromique	20	309
— xylique	61	758
— d'yttrium	16	161
— de zinc	17	114

Chlorure de zinc. Dissolution. Propriétés de la — du	17	78
— — Préparation du —	17	75
— — Propriétés chimiques et physiques du —	17	77
— — diammoniacal	17	81
— — diammonique	17	87
— — dizincique	17	84
Chlorures de zinc monoammoniacaux	17	81
Chlorure monozincique	17	84
— de zinc perammoniacal	17	80
— — sesquiammonique	17	86
— — sous-ammoniacal	17	83
— de zirconium	16	38

Chlorures doubles métalliques . .	17	89
-----------------------------------	----	----

Certains chlorures doubles peuvent ne pas être compris dans la liste ci-dessous; on les trouvera avec les chlorures simples.

Chlorure double d'aluminium et de sodium	15	176
— — d'ammonium et d'indium . .	16	242
— — d'antimoine et d'oxychlorure de phosphore	22	383
— — — et d'oxychlorure de sélénium	22	383
— — — et de phosphore	22	383
— — — et de sélénium	22	383
— — — et de soufre	22	383

Chlorures doubles de cadmium et d'ammonium hydratés et anhydres	17	252
---	----	-----

Chlorure double de cadmium et de baryum	17	254
— — — et de calcium	17	256
— — — et de magnésium	17	259
— — — et de potassium	17	253

Chlorure double de cadmium et de sodium	17	254
— — — et strontium	17	256

Chlorures doubles de cérium . .	16	80
---------------------------------	----	----

Chlorure double de césium et d'antimoine	13 ^a	30
— — — et d'étain	13 ^a	30
— — — et de manganèse	13 ^a	30

Chlorures doubles de cuivre . .	26	40
— — de didyme	16	128

Chlorure double de fer et d'ammonium	20	70
— ferroso-ferrique	20	70
— — de fer et de potassium . .	20	70
— — d'indium et de lithium . .	16	241

Chlorures doubles d'indium et de potassium	16	241
— — de lanthane	16	109
— — de mercure et d'ammonium .	26	187

Chlorure double de mercure et de baryum	26	189
— — — et de calcium	26	190
— — — et de cérium	26	191
— — — et de cobalt	26	191
— — — et de cuivre	26	192

— triple de mercure, de cuivre et de potassium	26	192
— double de mercure et de fer . .	26	191
— — — et de glucinium	26	191
— — — et de lithium	26	189
— — — et de magnésium	26	190
— — — et de nickel	26	191

Chlorures doubles de mercure et de potassium	26	188
— — — et de sodium	26	189

Chlorure double de mercure et de strontium	26	190
— — — et d'yttrium	26	191
— — — et de zinc	26	191

— d'or et d'étain ou pourpre de Cassius	22	173
— double de plomb et d'ammonium .	25	29

Chlorures doubles de rubidium . .	13 ^a	13
— — de thorium	16	60

Chlorure double d'uranyle et d'ammonium	22	62
— — — et de potassium	22	62
— — — et de sodium	22	62

Chlorures doubles d'yttrium . .	16	161
— — de zinc et d'ammoniaque . .	17	83
— — basiques de zinc et d'ammonium	17	97

Chlorure double de zinc et de baryum	17	89
— — — et de magnésium	17	89
— — — et de potassium	17	87
— — — métalliques de zinc	17	89
— — — et de sodium	17	88
Chlorures doubles de zirconium . .	16	35

Chocolat. Analyse du —	91	520
----------------------------------	----	-----

Cholalate d'argent	63	2576
— de baryum	63	2575
— de calcium	63	2575
— de plomb	63	2576
— de potassium	63	2575
— de sodium	63	2575
Cholanate d'argent	63	2821
— de baryum	63	2820
— de plomb	63	2821
— de potassium	63	2820
Cholécamphorate d'ammonium . .	61	1209
— d'argent	61	1210
— de baryum	61	1210
— de calcium	61	1210
— de cuivre	61	1210
— de magnésium	61	1210

Cholécampborate de plomb	61	121
— acide de potassium	61	1210
— neutre de potassium	61	1210
— de sodium	61	1210
Cholestérate d'argent	63	2928
— de baryum	63	2928
— de calcium	63	2928
— de potassium	63	2928
— de sodium	56	169
Cholestérine	56	167
—	73	126
—	74	134
—	74	291
—	75	590
—	75	850
— Sédiments de — dans l'urine	75	1050
Cholestérylamine	65	884
Cholestérylnaphtylamine	65	1166
Cholétéline	74	281
Choline	56	191
—	56	758
—	75	583
Chondrine	68	1611
Chondroïtes	75	1094
Chondromucoïde	75	630
Christianite, ou Phillipsite	9	134
Chromammoniques. Composés —	20	302
— — décammoniés	20	304
— — octoammoniés	20	304
Chromates	11	448
Chromates anhydres	9	158
— —	9	165
— Généralités sur les —	20	276
Chromate d'aluminium	20	290
— d'ammoniaque	20	287
— double d'ammoniaque et de magnésie	20	290
— d'oxyde d'antimoine	22	336
— d'argent	20	302
Chromates d'argent	27	421
Chromate d'argent ammoniacal	20	302
— de baryte	9	165
— —	20	288
— de bismuth	20	296
— de bismuth acide	24	87
Chromates de bismuth basiques	24	88
Chromate de bismuth neutre	24	87
— de cadmium	20	295
— — ammoniacal	20	295
— céréux	16	95
— de chaux	9	165
— —	20	289
— de chrome	20	290
— de cobalt	20	292
Chromates de protoxyde de cobalt	23	50
— de cuivre	26	100
Chromate de cuivre ammoniacal	20	300
— basique de cuivre	20	299

Chromate neutre de cuivre	20	299
— — et de potasse	20	300
— cuproammonique	26	120
— de didyme	16	187
— double de didyme	16	138
— d'étain	20	296
— de fer	20	292
— de glucinium	16	19
— d'indium	20	296
— de lanthane	16	118
— de lithine	20	288
— de magnésie	20	290
Chromates de manganèse	20	291
— —	21	159
Chromate mercurieux	20	301
— mercurique	20	301
— de nickel	20	292
— — ammoniacal	20	293
Chromates de protoxyde de nickel	23	221
Chromates de plomb	25	101
Chromate basique de plomb	20	298
— neutre de plomb	20	297
— — Analyse du —	31	258
— de potasse	20	277
— double de potasse et d'ammoniaque	20	287
— — et de magnésie	20	290
— de rubidium	20	288
— de soude	20	286
— de strontiane	9	165
— —	20	289
— de thorium	16	67
— d'uranium	20	296
— d'uranyle	22	52
— de tétr oxyde de vanadium	19	90
— de zinc	20	293
— — ammoniacal	20	294
— — et de potasse	20	294
— de zirconium	16	48
Chrome	20	169
— Alliages de —	20	181
— Amalgame de —	20	192
— Bibliographie du —	20	327
— Caractères et dosage des composés du —. Sels de protoxyde	20	316
— — — Sels de sesquioxyde	20	317
— Classification. Rang du — dans une — naturelle des métaux	20	177
— Dosage du —		
— — à l'état de chromate de baryte et de chromate de plomb	20	320
— — — Procédé de M. Carnot	20	322
— — — de H. Rose	20	320
— — — à l'état de sesquioxyde	20	319
— — par les liqueurs titrées		
— — — Procédé Bunsen	20	322
— — — F. Jean et H. Pellet	20	323

Chrome. Dosage du —. Procédé Streng	20	32
— Équivalent du —	20	179
— Historique du —	20	169
— Méteorites contenant du —	10	9
— Propriétés générales et Préparation du —	20	172
Chromicyanure de potassium	20	253
Chromite	9	74
—	10	70
Chromites	9	157
—	11	447
Chromite de baryum	9	79
—	20	203
— de calcium	20	203
— de cuivre	9	79
—	20	204
— de fer	9	79
—	20	204
— de magnésium	9	76
—	20	203
— de manganèse	9	76
—	9	79
— de plomb	9	79
— de zinc	9	76
—	20	204
Chromocyanure de baryum	20	252
— de chrome	20	249
— de plomb	20	253
Chromosacétyle	69	399
Chromosulfocyanates métalliques	67	534
Chromosulfocyanate d'ammoniaque	67	534
— d'argent	67	535
— de baryte	67	535
— de plomb	67	535
— de potasse	67	534
— de soude	67	535
Chrysarobine	58	675
Chrysazine	56	723
—	58	710
—	88	654
Chryszol	56	632
Chryséane	67	575
Chrysène	55	650
— décachloré	55	654
— dibromé	55	654
— dichloré	55	654
— dinitré	55	655
— mononitré	55	655
— tétranité	55	655
— tribromo-dinitré	55	655
— trichloré	55	654
— isomères du —	55	655
Chrysezarine	56	729
Chrysine	56	691
Chrysobéryl	9	76
Chrysogène	55	678
Chrysoline	56	590

Chrysoquinon	58	739
Chyle	76	1
—	76	379
— Caractères chimiques et physiques du —	76	380
— Gaz du —	76	292
Chymosine	74	218
— Formation de la —	74	241
Cidre	91	217
— Analyse du —	34	428
—	91	224
— des pommes servant à la fabrication du —	34	428
— Fabrication du —	91	218
— Falsifications du —	34	429
—	91	231
— Maladies du —	91	224
Ciments	38	118
—	38	129
— Analyse des —	31	219
—	31	307
Ciment artificiel	38	51
Ciments. Changements de volume pendant la prise de certains —	38	69
— Composition chimique des —	38	72
— des principaux —	31	309
— Conclusions résultant des recherches faites sur les —	37	13
— Conservation des —. Utilité de la — des — en magasin	38	69
— Densité des —	38	58
— Essais des —	38	57
— de la résistance des —	31	309
— Fabrication des —	38	54
— Cuisson des briquettes	38	55
— Dispositions des fours	38	55
— Mélange des matières par voie humide	38	53
— — par voie sèche	38	54
— Finesse des poudres des —	38	60
— hydrauliques. Recherches chimiques sur les —	37	2
— — Silicates de chaux. Aluminate de —. Action de la chaux grasse, etc	37	3
— Imperméabilité des —	38	68
— Influence de l'eau employée pour le gachage. Eau de mer, — ordinaire	38	70
— naturels	38	50
— Pouvoir adhérent du ciment au sable	38	67
— Prise des —. Durée de la — des — et marche du durcissement	38	70
— Résistance des —	38	57
— Essais de la — des —	31	309

Ciments. Résistance des — à la compression ¹	38	62	Cinnamate ferreux	61	842
— — — — à la traction.	38	62	— ferrique	61	842
— — — — à l'usure.	38	68	— de magnésie.	61	342
— Résumé sur les —	38	73	— de manganèse	61	842
Cimicate de baryum	61	582	— mercureux.	61	842
— de calcium.	61	582	— de nickel	61	842
— de magnésium.	61	582	— de plomb	61	842
— de plomb	61	582	— de potassium.	61	841
— de potassium	61	582	— de potassium acide.	61	841
— de sodium	61	582	— de sodium	61	841
Cinabre.	9	39	— de strontium.	61	841
Voyez aussi : Sulfure de mercure.			— de zinc	61	842
Cincholépidine	65	1084	Cinnaméine	56	158
Cinchonamine.	66	409	Cinnamène	55	461
Cinchonate d'argent	63	2781	Cinnaménylacrylate d'argent.	61	899
— de baryum.	63	2781	— de baryum.	61	899
— de calcium.	63	2781	— de calcium.	61	899
Cinchonicine	66	443	— de magnésium.	61	899
Cinchonidine. Actions des éthers iodhydriques — du brome — de l'acide chlorhydrique — et des oxydants sur la —	66	428	Cinnaménylangélate d'argent.	61	902
Cinchonine. Généralités sur la —. Formule, Historique, Synonymie, Préparation et Propriétés de la —. — Action de l'acide bromhydrique sur la —	66	399	Cinnaménylpropionate d'argent.	61	877
— — de l'acide chlorhydrique sur la —	66	423	Cinnamide	68	994
— — de l'acide sulfurique sur la —. — du chlorure de phosphore sur la —	66	421	o-Cinnamocarbonate d'argent.	61	1320
— — du perchlorure de phosphore en présence de l'oxychlorure	66	404	— de plomb	61	1320
— — des oxydants sur la —. Oxydation par l'acide azotique, l'acide chromique, le permanganate de potasse, l'oxyde de cuivre et la potasse	66	402	Cinnanilide	58	1307
— — des oxydants sur la —	66	424	Cirages	93	213
— Constitution de la —	66	428	Circulation des éléments à travers les organismes	75	29
— Dérivés acides de la —	66	414	Citraconamide	67	432
— — alcooliques de la —	66	411	Citraconanilide	68	1262
— Sels de la —	66	405	Citraconate acide d'ammonium	61	1167
Cinéolate d'argent	63	2514	— — d'argent	61	1168
— de calcium.	63	2514	— neutre d'argent	61	1168
Cinnamates	61	840	— acide de baryum.	61	1168
Cinnamate d'ammoniaque.	61	841	— — de calcium	61	1168
— d'antimoine et de potasse	61	843	— neutre de calcium.	61	1168
— d'argent	61	842	— neutre de plomb.	61	1168
— de baryum.	61	841	— sous-plombique	61	1168
— de bismuth	61	842	— acide de potassium.	61	1167
— de cadmium	61	842	— neutre de potassium.	61	1167
— de calcium	61	841	— acide de strontium.	67	1168
— de cobalt	61	842	Citraconimide.	67	433
— de cuivre	61	842	Citradibromopyrotartrate de calcium	61	1064
— d'étain	61	842	Citramalate d'ammonium	63	2457
			— d'argent	63	2457
			— de baryum.	63	2457
			— de calcium.	63	2457
			— de plomb	63	2457
			— de potassium	63	2457
			— de zinc	63	2457
			Citramide.	67	887
			Citranilide	68	1264
			Citratartrate d'argent.	63	2762
			— de baryum.	63	2762
			— de plomb	63	2762
			Citrate d'alumine.	63	2913
			— d'ammonium.	63	2909
			— d'antimoine et de potasse	63	2914

Citrate d'argent	63	2916
— de baryum	63	2911
— de bismuth	24	92
— —	63	2915
— de cadmium	63	2913
— de calcium	63	2912
— céreux	16	97
— de cobalt	63	2913
— de cuivre	63	2913
— de protoxyde d'étain	22	153
— de fer	63	2914
— de lanthane	16	121
— de magnésium	63	2912
— de manganèse	21	165
— — et de soude	21	166
— de mercure	63	2916
— de nickel	63	2913
— de potassium	63	2910
— de plomb	63	2915
— de samarium	63	2914
— de sodium	63	2910
— de tellure	63	2914
— de thorium	16	69
— d'urane	63	2914
— d'uranyle	22	43
— de vanadium	63	2914
Citrène	55	711
Citrodianile	68	1264
Citrodinaphtilamide	68	1280
Citronellol	56	780
Citrotrinaptylamide	68	1280
Classification des substances organiques	1	245
Claudétilite	9	60
Clausthalite	9	30
 Cobalt	23	1
— Alliages de —	23	15
— Analyse électrolytique du —	31	491
— Bibliographie du —	23	267
— Caractères des sels de protoxyde de —	23	147
— — Action des réactifs sur les sels de —	23	148
— — Réaction par voie sèche des —	23	152
— Caractères des sels de sesquioxyde de —	23	152
— Chaleur de formation des composés du —	23	13
— Dépôt du — par l'électrolyse	23	9
— Dosage du — à l'état d'azotite double de cobalt et de potasse	23	156
— — de cobalticyanure de mercure	23	158
— — — d'hydrate de protoxyde de —	23	154
— — — métallique	23	157
— — de sulfate	23	158
— — de sulfure	23	155

Cobalt. Dosage volumétrique du —	23	168
— Existence du — dans certains produits industriels	23	5
— Historique du —	23	1
— Météorites contenant du —	10	9
— Minerais du —. Sulfate. Biéberite. Rhodolose. Arséniates. Erythrine ou Kobaltblüthe	23	2
— Voyez plus loin : Traitement des minerais de cobalt.		
— Préparation du — par réduction du chlorure, par la vapeur de zinc — par réduction des oxydes, par — de l'oxalate	23	8
— Propriétés chimiques du —	23	12
— — du — à l'état métallique	23	10
— Reconnaissance du —, en présence du fer et du nickel, par procédé spectral	23	170
— Sels d'ammoniaque et de —	23	76
— Séparation du — et de l'aluminium	23	165
— — du — et du baryum	23	166
— — du — et du calcium	23	166
— — du — et du fer	23	162
— — du — et du magnésium	23	166
— — du — et du manganèse	23	161
— — du — et des métaux alcalins	23	167
— — du — et du nickel	23	163
— — du — et du zinc	23	159
— Métallurgie du :		
— et ses alliages	54	106
— et ses minerais	54	87
— Cobaltisage	54	107
— Traitement des minerais du — Séparation des métaux étrangers	23	5
— — des minerais arsenicaux du —		
— — — Extraction du — des résidus de la fabrication du chlore	54	96
— — — Fabrication de l'oxyde de Cobalt	54	95
— — — du smalt	54	89
— Traitement des minerais de la Nouvelle-Calédonie	54	98
— — Procédé Carnot	54	99
— — — Clarke	54	101
— — — Dickson et Ratte	54	102
— — — Herrenschildt	54	103
— — — Readman	54	100
— — — par voie sèche	54	104
Cobaltamines. Classification des —	23	75
— Historique des —	23	74
— à trois équivalents d'ammoniaque	23	82
Cobaltglanz	23	3
Cobalticyanures	5 ^a	430
Cobalticyanure d'ammonium	5 ^a	430
— d'argent	5 ^a	434
— de baryum	5 ^a	431

Cobaltcyanure de cadmium . . .	5 ^a	432	Colloïdine	68	1620
— de cuivre	5 ^a	434	—	75	1105
— d'étain	5 ^a	432	Colocyanthine	56	372
— de fer	5 ^a	432	Colombite	9	191
— de manganèse	5 ^a	432	Colophène	55	723
— de mercure	5 ^a	434	Colophonine	56	781
— de plomb	5 ^a	432	Coloradoise	9	32
— de potassium	5 ^a	430	Colorantes. Matières — artificielles .	88	
— de sodium	5 ^a	431	Colorimètres	31	235
— de strontium	5 ^a	431	—	31	535
— de thallium	5 ^a	432	Colostrum. Analyse du —	73	195
— d'yttrium	5 ^a	432	Comanate d'argent	63	2229
— de zinc	5 ^a	432	— de baryum	63	2229
Cobaltines	23	3	Combinaison chimique	2	29
Cobaltocyanure de potassium . . .	5 ^a	429	Combinaisons d'aluminium de bore		
Coca. Analyse de la —	91	492	et de carbone	15	204
Cocaïne	66	127	— amidées formées par l'ammo-		
Coccinine	50	679	niacque avec les acides anhydres .	14	101
Cocinylène	55	323	— aniliques de l'étain	28	270
Codamine	66	245	— arséniotungstiques	18	208
Codéine	66	217	— azotées du tungstène	18	237
— Action des acides sur la — . . .	66	228	— du bioxyde d'étain avec les		
— — du cyanogène sur la — . . .	66	227	acides	22	175
— — des halogènes sur la — . . .	66	223	— de l'or avec l'azote	29	66
— Dérivés acides de la —	66	233	— de l'or avec le sélénium et le		
— — alcooliques de la —	66	232	tellure	29	71
— Polymères de la —	66	233	— organiques de l'étain	22	239
Coefficients de dilatation	4	571	— — —	22	264
Cæsium ou Césium	13 ^a	22	— — —	22	270
— Analyse du —	13 ^a	35	— — du fer	75	135
— Bibliographie du —	13 ^a	39	— des sels de nickel avec l'ammo-		
— Chlorures doubles de — formés			niacque	23	224
avec l'antimoine, l'étain, le man-			— du phosphore avec l'oxygène . .	5	305
ganèse, l'or, le palladium, le pla-			— ternaires de phosphore, d'oxy-		
tine	13 ^a	29	gène et d'hydrogène		
— Cyanure de —	13 ^a	31	— — Composé Ph ³ HO ³	5	355
— Equivalent du —	13 ^a	25	— — — Ph ³ H ³ O ³	5	358
— État naturel du —	13 ^a	23	— — — Ph ³ H ³ O ⁴	5	359
— Oxydes de —	13 ^a	28	— — État allotropique du phos-		
— Préparation du —	13 ^a	27	phore contenu dans ces composés .	5	360
— Sels de —	13 ^a	31	— du sodium avec l'azote, le phos-		
Coke	5	35	phore et l'arsenic	13	68
Colchicéine	66	113	— sulfurées du carbone	5 ^a	189
Colchicine	66	113	— des deux sulfures inférieurs su-		
— Action des acides chlorhydrique			lides du phosphore, et discussion		
et sulfurique très étendus sur la			sur les sulfures inférieurs liquides		
— Formation d'Apocolchicéine . .	66	116	du phosphore	5	377
Colles. Matières	85	14	— — Transformations des sulfures		
— diverses	85	55	inférieurs, liquides de phosphore		
— Essais des —	85	120	au-dessus de 100°.	5	381
— d'os	85	59	— d'urée et d'oxyde de mercure . .	26	159
— végétales et diverses	85	129	Combustibles. Corps divers utilisés		
Voyez également au mot : Gélatine.			dans l'organisme comme — . . .	76	475
Collidines	65	831	— minéraux	7	35
Collodion	43	184	— — Caractères chimiques des — .	72	142
—	56	455	— — Résumé sur le gisement		
Colloïde amidobenzoïque	68	1497	des —	7	401
Colloïdine	64	296			

Combustion. Échelle de —	55	59
— des composés organiques	34	217
Coménamide	67	889
Coménate d'ammonium	63	2533
— d'argent	63	2533
— de baryum	63	2533
— de calcium	63	2533
— de cuivre	63	2533
— de fer	63	6533
— de magnésium	63	2533
— de plomb	63	2533
— de potassium	63	2533
— de sodium	63	2533
Composés amidés de l'acide carbo- nique	14	107
— de l'acide cyanique	14	114
— de l'acide métaphosphorique	14	122
— de l'acide phosphoreux	14	129
— de l'acide phosphorique ordi- naire	14	118
— des acides phosphoriques	14	114
— Classification des —	14	114
— de l'acide pyrophosphorique	14	122
— de l'acide sulfureux	14	105
— de l'acide sulfurique	14	102
— du sulfure de carbone	14	130
— ammoniés du mercure	26	253
— carbo-siliciés	6	136
— chromammoniques. Généralités	20	302
— décammoniés et octammo- niés	20	304
— sels purpuréochromiques décammoniés	20	306
— roséochromiques	20	306
— ou octoammoniés	20	305
Composés organiques. Action du cyanogène sur les —	5 ^e	264
— isomères	55	3
— polymères	55	2
— Densités de vapeur des —		
Procédés de Dumas, d'Hoffmann et de Meyer	55	48
— Détermination de l'équivalent et de la formule, ou de la molé- cule des —	55	44
— Éléments des —	55	2
— Limite des séries homologues des —	55	12
— Nature des —	55	1
— Propriétés des composés ho- mologues	55	9
— Séries homologues	55	7
— sulfoamidés	14	128
Compressibilité des gaz. Appareils manométriques	1	408
— Appareil producteur des hautes pressions	1	410

Compressibilité des gaz. Bibliogra- phie	1	425
— Loi de la —	1	393
— Loi de Mariotte déduite de la constitution mécanique des gaz. Caractère approximatif de cette loi	1	417
— Expériences anciennes sur la —	1	395
— de M. Amagat	1	415
— de Arago et Dulong. Voyez de Dulong et Arago		
— de Cailletet	1	407
— de Dulong et Arago	1	397
— Imperfections de leur mé- thode	1	400
— de Mariotte	1	393
— de Mendeleeff et Hémilian	1	414
— de Pouillet	1	398
— de Regnault	1	400
— Expériences sous faibles pres- sions	1	414
— à températures élevées	1	415
— Loi véritable de la —	1	416
— Mesure des volumes gazeux	1	410
— Nouvelle méthode de com- pression et de —	1	412
— Relation entre l'état d'un corps et la vitesse de ses particules	1	424
— Vitesse de translation des parti- cules de gaz dans les gaz parfaits	1	419
— — dans les gaz imparfaits	1	422
Conchioline	75	445
Concrétions intestinales	75	365
Condensation. — Des gaz par les solides. — Des liquides par les solides. — Des solides par les solides. — Des vapeurs par les vapeurs		
— Bibliographie	1	542
— des gaz par les solides. Voie lu- mide	1	536
— Expériences sur le charbon	1	536
— de Joulin	1	538
— Fer. Passivité du —	1	536
— Nickel et palladium. Expé- riences sur le — et le —	1	535
— Zinc. Propriétés du — pur ou amalgamé	1	536
— Expériences de Fabre et Sil- bermann	1	537
— de Melsens	1	539
— de Saussure	1	537
— de Smith	1	538
— Voie sèche	1	530
— Acier, fer et fontes	1	532
— Aluminium	1	532
— Argent	1	531
— Cobalt et nickel	1	534

Condensation. Fers, fontes. Voyez	
Aciers, etc.	
— — — Magnésium	1 532
— — — Nickel et cobalt	1 534
— — — Palladium et métaux alcalins	1 534
— — — Expériences de Dumas	1 531
— — — de Graham sur les métaux	1 531
— Expériences de Jamin et Bertrand sur les corps en poudre	1 530
— — de Magnus sur le verre	1 530
— — de Mullers sur la fonte et l'acier	1 534
— — de Troost et Hautefeuille	1 532
— des liquides par les solides	
— Charbon. Propriétés du —	1 539
— — Expériences de Debray	1 540
— des solides par les solides	1 540
— des vapeurs par les vapeurs	1 541
Condiments	74 162
Confiseries. — Analyse des —	91 577
Confitures. — Analyse des —	91 577
Conglutine	68 1557
Conhydrine	66 163
Conicine	66 161
—	66 163
— Action des vapeurs nitreuses sur la —	66 155
— Constitution de la —	66 163
— Dérivés alcooliques de la —	66 155
Coniférine	56 366
Conjonctine	75 408
Conquinamine	66 464
Conservation de produits divers.	
— des bois. Causes et marche de la détérioration. Historique des différents procédés de — du bois	86 288
— — par la dessiccation ou la carbonisation superficielle	86 294
— — par les procédés d'injection en vase clos	86 322
— — par les procédés par immersion. Généralités sur les antiseptiques employés	86 308
— — par des procédés qui les rendent ininflammables	86 330
— — par le système Boucherie, fondé sur le déplacement de la sève	86 334
— des substances alimentaires.	
— — par la chaleur et l'exclusion de l'air	91 641
— — Machines frigorifiques	
— — — à absorption	90 89
— — — à air	90 71
— — — à gaz liquéfiés par compression	90 79

Conservation. Principes des procédés de —	90 2
— — Procédés fondés sur l'action des agents antiseptiques	90 19
— — — sur l'action du froid	90 38
— — — sur l'action du sel marin	90 13
— — — sur la dessiccation des —	90 7
— — — sur la destruction des germes par la chaleur, et le maintien à l'abri de l'air	90 26
Conserves d'Appert. Théorie des —	72 115
— alimentaires. Analyse des —	91 597
— Généralités sur l'analyse des —	91 602
— de crustacés, mollusques et poissons	91 647
— d'œufs	91 649
— de viandes par les antiseptiques et les enrobages	91 634
— — par la chaleur et l'exclusion de l'air	91 641
— — par la dessiccation et le fumage	91 635
— — par le froid	91 632
— — par les procédés domestiques	91 631
— — par la salaison	91 636
Continuité entre les formes liquides et gazeuses	1 564
— — liquide et solide	1 555
Contraction. Chaleur résultant de la —	1 736
— Définition de la contraction. Densité moyenne. Chaleur de contraction. Coefficient de contraction, etc.	1 735
— Mélanges d'alcool et d'eau. — dans les mélanges d'— et d'—	1 740
— dans les mélanges de liquides	1 739
— Modules de densités	1 738
— dans les phénomènes de dissolution. Coefficient de contraction	1 737
Convallamarine	56 372
Convallarine	56 372
Convicine	66 147
Convolvuline	56 370
Convolvulinol	56 370
—	62 1590
Copahuvate d'argent	61 885
— de calcium	61 885
— de plomb	61 885
Copahuvène	55 722
Copalite	7 437
Copiapite	20 94
Copiatite	20 93
Coprine	65 1498
Coptine	66 601
Coquilles des mollusques	75 415
Coquimbite	20 93
Coralline	56 496
Coralline-phthaléine	63 2693

Cordiérîte	9	225
—	10	72
Coridine	65	842
Corline	75	646
Corindon	Pl. VII	9
—	9	62
—	37	34
Corindophillite	20	126
Corno. Tissu cornéen	75	633
Cornes	75	651
Corps composés	IX	4
— corps gras	75	95
— — naturels	59	570
— — Analyse des —	73	275
— — Dépôt des — dans le tissu conjonctif	74	409
— — Digestion, lieu et mode de des —	74	384
— — Dosage des — dans les végé- taux	80	83
Corps homologues	1	245
— Limite des séries homologues	55	12
— Propriétés physiques des —	55	9
— corps liquides. Chaleurs spéci- fiques des —	1	864
— sécrétés par l'organisation ani- male	1	811
— simples	VIII	4
— Différence entre les — et les corps composés	1	862
— solides. Chaleurs spécifiques des —	1	864
— thyroïde	75	694
Corpuscules. Maladies des —	71	873
Coryamyrine	56	372
Corydaline	66	130
Cosine	56	781
Cotarnate d'argent	63	2628
Cotarnine	66	269
— Action de l'acide chlorhydrique sur la —	66	273
— — de la chaleur sur les dérivés bromés de la —	66	275
— — de l'hydrogène sur la —	66	272
Cotoïne	56	781
Coton	87	125
— poudre	56	454
— de verre	40	444
Cotunnite	9	100
Couleurs. Fabrication des —	93	
— artistiques	93	7
— blanches	93	19
— bleues	93	61
— bronzes artificiels	93	17
— brunes	93	162
— Classification des —	93	246
— de demi grand feu pour la por- celaine	42	435

Couleurs employées soit dans les matières alimentaires, soit dans les papiers ou les cartons qui les enveloppent	91	689
— Fabrication des bronzes de cou- leur	93	14
— jaunes	93	98
— noires	93	51
— rouges	93	118
— Phénomènes du contraste des —	93	239
— Préparation des produits naturels employés comme —	93	5
— Qualités des —	93	1
— sur porcelaine	42	459
— sur verre	40	472
— Théorie physique des —	93	230
— vertes	93	142
— violettes	93	161
— vitrifiables	93	215
Coumalate de baryum	63	2522
— de magnésium	63	2522
— de zinc	63	2522
Coumarilate d'argent	62	2051
— de baryum	62	2051
— de calcium	62	2051
Coumarine	56	782
— —	62	1974
— Dérivés de la —	62	1976
— argentique	62	1976
— barytique	62	1976
— de cymène	62	2041
— mélilotique	62	1977
— plombique	62	1976
— sodique	62	1976
— phénylhydrazinique	62	1979
Coumarine-propionate d'argent	63	2383
— — de baryum	63	2383
— — de calcium	63	2383
Coumarone	62	2051
Coumaroxine	62	1978
— éthylique	62	1979
o-Coumaroxycétate d'argent	62	1973
Coupellation	50	81
Couvertes chinoises de la porce- laine	42	412
Couverte des poteries communes. Analyse de la — des —	31	306
Covelline	9	39
Crachats. Analyse des —	73	218
Crayons de couleur	93	173
Créatines	64	143
Créatine	75	477
Créatinine	75	811
Crème	71	666
Créosol	56	688
Créosote	56	544
Crésol	56	541
—	75	909

Crésol- α	56	544	Cristallisation. Congélation des so-		
— γ	56	544	lutions alcooliques	1	461
— de la créosote	56	544	— — des solutions gazeuses.	1	462
Crésorcellate de baryum	63	2264	— — des solutions salines.	1	459
Crésorcine	56	625	— — — de sels anhydres.	1	459
— carbonate de potassium.	63	2265	— — — de sels hydratés	1	460
Crétylarsines	69	291	— Sursaturation	1	455
Crétylbutylène	55	471	— — Expériences de Gernez — de		
Crétylène-disulfocarbimide	68	1356	Lecoq de Boisbaudran — de		
— urée.	68	1332	Lœwel	1	455
Crétylglycocolle	64	230	— — Préparation et propriétés des		
Crétylhydrazines	68	1431	liqueurs sursaturées	1	458
Crétylnaphtylsulfo-urées	68	1373	— du verre.	40	60
Crétylsols	55	383			
—	88	237	Cristallographie.	2	609
γ -Crétylol	62	2065	— Accroissement d'une rapidité		
Crétylsulfide	62	2093	inégal du cristal, dans les diffé-		
Crétylsulfocarbimide	68	1355	rentes directions	2	712
Crétylsulfo-urées	68	1371	— Action des cristaux sur la lu-		
— uréthanes.	68	1358	mière. Voyez ci-dessous : Phéno-		
			mènes optiques.		
Cristal	40	346	— Angle des axes optiques. Mes-		
— <i>Le verre et le —.</i>			sure de l' — des axes —	2	760
— Classification des verres et du —	40		— Angles des cristaux. Mesure des		
— Cristallisation du verre. Déviti-			— . Goniomètres. Goniomètre de		
fication	40	60	Wollaston.	2	671
— Fabrication du —	40	346	— Axes optiques	2	732
— — des verres d'optique.	40	364	— Calculs cristallographiques	2	675
— Fonte du —	40	350	— Cercles isochromatiques	2	753
— Fours Monot, Pellat-Rickmann	40	348	— Cicatrisation des cristaux.	2	710
— Historique du —	48	340	— Classification des modes de sy-		
— Taille et polissage du —	40	358	métrie distincts qui peuvent ap-		
— Travail du —	40	354	partenir à un système réticulaire.	2	624
— <i>Lentilles et verres d'optique.</i>			— Corrosion des cristaux	2	719
— Lentilles achromatiques.	40	374	— Cristallisation par le passage de		
— Composition des verres d'optique.	40	367	l'état de dissolution à l'état solide.	2	709
— — Grossissement utile des verres			— — par le passage de l'état gazeux		
de lorgnettes	40	372	à l'état solide, et — par le pas-		
— — Historique des verres d'opti-			sage de l'état de fusion ignée à		
que.	40	361	l'état solide.	2	708
— — Indices de réfraction des ver-			— Cristallisation régulière et con-		
res d'optique. Tableau des —	40	375	fuse.	2	707
— <i>Phares.</i> Lentilles pour les nou-			— Cristal rhombique	2	756
veaux — de France	40	390	— — Pl. II	2	756
— — — pour les —	40	376	— — uniaxe	2	752
— — Construction des — et prin-			— — — Pl. I	2	753
cipes de la construction des len-			— Cristaux biaxes et uniaxes.	2	732
tilles pour les —	40	380	— — Contenant de l'eau de cristal-		
— — Qualités des lentilles pour			lisation	2	715
les —	40	387	— — uniaxes et biréfrin-		
— Pouvoir optique, et — séparateur			gents	2	731
des objectifs	40	370			
— Taille des lentilles	40	368	— Croix noire	2	753
			— Définition des éléments de symé-		
Cristallisation. Bibliographie	1	462	trie d'une figure.	2	620
— Changement de volume qui ac-			— Dépendance mutuelle des élé-		
compagne la solidification d'un			ments de symétrie d'une figure.		
corps dissous	1	462	Modes de symétrie compatibles		

avec la structure particulière des corps cristallisés	2	622
Cristallographie. Détermination de la forme primitive au moyen de notations arbitraires données à certaines faces. Principales formules employées	2	677
— Dichroïsme des cristaux	2	749
— Dimorphisme	2	695
— Discussion de la forme primitive attribuée au cristal	2	685
— Dispersion cristalline	2	757
— — croisée	2	758
— — Pl. III	2	759
— — horizontale	2	760
— — Pl. IV	2	760
— — inclinée Pl. V	2	761
— Dissolutions sursaturées. Production des cristaux dans les — . . .	2	717
— Double réfraction. Voyez ci-dessous <i>Réfraction de la lumière</i> .		
— Expériences de Pasteur sur la cristallisation de certaines substances hémihédriques. Formiate de strontiane	2	715
— — sur l'acide tartrique et les tartrates	2	716
— Hémihédrie	2	628
— — Différents modes d' —	2	630
— — Formes hémihédriques	2	638
— — —	2	651
— — —	2	656
— — —	2	668
— — Classification des différents modes d'hémihédrie	2	630
— Hémitropie	2	687
— — Exemple du premier mode . . .	2	688
— — Groupements des cristaux à forme limite	2	691
— Holoédrie	2	641
— Holoédrie	2	628
— —	2	653
— —	2	657
— —	2	662
— Hyperboles obscures	2	753
— Production des cristaux. Influence des eaux mères sur la production de certaines formes simples	2	713
— Influence des éléments de symétrie de l'édifice cristallin sur la formation des cristaux	2	623
— — de la symétrie de la molécule; forme holoédrique, forme mériédrique	2	628
— Influence de la température . . .	2	714
— Isomorphisme	2	700
— — Mélange dans un cristal de		

plusieurs substances amorphes . . .	2	704
Cristaux. — Relations entre les volumes moléculaires des corps composés et ceux des éléments composants	2	703
— Volumes moléculaires. Qualité approximative des volumes moléculaires des substances isomorphes	2	702
— Lemniscates ou cercles isochromatiques	2	753
— Lumière convergente	2	749
— Mériédrie	2	628
— —	2	644
— —	2	661
— Microscope polarisant	2	735
— — à lumière convergente	2	752
— Phénomènes optiques présentés par les cristaux. Exposé des principes essentiels de la théorie de la lumière et leur rapport avec les —	2	723
Voyez ci-dessous <i>Théorie de la lumière</i> .		
— Polarisation chromatique	2	734
— Dichroïsme. Manière de constater le —	2	749
— Lame cristallisée observée avec la lumière blanche	2	740
— — — avec la lumière homogène	2	737
— Lame oblique au faisceau lumineux	2	743
— Lames minces découpées dans les roches	2	748
— Phénomènes produits par superposition de deux lames cristallines. Lames sensibles	2	747
— Lames taillées perpendiculairement à la bissectrice aiguë . . .	2	765
— Lame de quartz normale à l'axe placée entre deux nicols croisés .	2	767
— Lumière homogène. Production d'une —	2	775
— Polarisation chromatique en lumière parallèle pour problèmes cristallographiques. Emploi de la —	2	745
— Polariseurs et analyseurs	2	734
— Taille de la lame cristalline . . .	2	744
— Polarisation rotative. Acide tartrique, anomalies des dissolutions d' —	2	770
— — Causes de la — dans les dissolutions, dans les liquides et dans certaines substances cristallisées .	2	772
— — Cristaux possédant la — . . .	2	768
— — Pouvoir rotatoire moléculaire		

des liquides et des dissolutions	2	769	Croconate de strontiane	15	53
Cristaux. — des liquides. Mesure du —	2	771	Croconodianilide	68	1266
— Quartz dextrogyres et lévogyres. Lois de la polarisation du quartz.	2	766	Croix noire, ou Anneaux du spath	2	758
— Réfraction de la lumière	2	728	Cronstedtite	20	125
— Double — Théorie de la double —	2	729	Crossoptérine.	66	601
— Signe d'un cristal	2	754	Crotaconate d'ammonium acide	61	1180
— Détermination du signe d' —	2	764	— d'argent	61	1180
— Structure réticulaire d'un corps cristallisé homogène.	2	609	— de plomb	61	1180
— — Conséquences géométriques de la structure	2	613	— acide de potassium	61	1180
— — Nécessité de la structure.	2	609	— neutre de potassium.	61	1180
— Systèmes cristallins.	2	631	Crotonamide	67	331
— Système clinorhombique, ou du prisme oblique à base rhombe.	2	662	Crotonate d'argent	61	526
— — cubique.	2	634	β — —	61	538
— — hexagonal, ou du prisme hexagonal droit.	2	641	— de baryum.	61	526
— — orthorhombique, ou du prisme droit à la base rhombe	2	657	β — —	61	533
— — quadratique, ou du prisme droit à la base carrée	2	653	β — de calcium	61	533
— — rhomboédrique	2	644	— de cuivre	61	526
— — triclinique, ou clinorhombique, ou du prisme oblique à base de parallélogramme.	2	668	— d'éthyle	61	527
— Tétartoédrie	2	628	— de plomb	61	527
— Théorie de la lumière. Vibration d'une molécule. Propagation des vibrations et longueur d'onde. Composition de deux vibrations et phase.			β — —	61	533
— de deux rayons vibrant rectilignement suivant la même direction et se prolongeant suivant la même droite: retard..., etc... Couleurs des diverses vibrations lumineuses	2	723	— de potassium	61	526
— Tourmalines. Pince à —	2	749	— — acide	61	526
Cristaux de Vénus	60	217	— de sodium	61	526
Crocéocobaltiques. Sels — de Gibbs.	23	91	β — de sodium	61	532
Crocine	56	372	Crotonitrile	67	332
Crocoïse	9	164	Crotonylamine	64	166
Croconate d'argent	63	2530	Crotonylène.	55	278
— de baryum	15	86	— glycol	56	209
— de calcium	63	2530	Crusocréatinine	75	482
— de chaux.	15	96	Cryolith. Analyse de la	31	181
— de cuivre	63	2530	— artificielle	15	185
— de magnésie	15	135	— État naturel de la —	15	182
— de plomb	63	2530	Cryptidine	65	1042
— de potassium	63	2530	Cryptopine	66	259
— de sodium	63	2530	Cubébène.	55	722
			Cudbear	56	625
			Cuivre	9	23
			—	26	1
			— gris (ou Fahlerz, — Panabase, — Tétrédrite)	9	48
			— panaché (ou Phillipsite)	9	46
			— Alliages du —	26	12
			— Analyse du —	31	64
			— —	31	67
			— — au chalumeau	31	534
			— — électrolytique du —	31	494
			— Bases ammoniacales du —	26	106
			— Bibliographie du —	26	124
			— Caractères des sels cuivreux et des sels cuivriques'	26	121
			— Densité et porosité du	26	6
			— Dosage du — dans une fonte	31	115
			— Équivalent et état allotropique du —	26	11
			— État naturel du —	26	1
			— Examen du — par l'analyse qualitative microchimique	35	136

Cuivre. Fusibilité et soufflures	
du —	26 7
— Historique du —	26 1
— Météorites contenant du —	10 10
— Modes de formation du — métallique	26 2
— Préparation du — à l'état pur	26 4
— Propriétés chimiques et — physiques du —	26 4
— Réactions au chalumeau des composés du —	26 123
— Recherche du — considéré comme poison	31 374
Métallurgie du cuivre et de ses minerais :	
— Analyses et essais chimiques en usage dans les usines	45 317
— — au bec de Bunsen	45 359
— — au chalumeau	45 353
— — par voie humide	45 332
— — — Procédé Brown à l'hypo-sulfite de soude et à l'iodure de potassium	45 335
— — — colorimétrique Le-play	45 335
— — des allages de cuivre complexes courants	45 337
— — — rares	45 345
— — — du cuivre dans les gangues	45 350
— — — Procédé galvanique	45 335
— — — Parkes, au cyanure de potassium	45 332
— — par voie sèche	45 318
— — — Méthode allemande	45 329
— — — galloise	45 325
— — — à la potasse ou à la soude caustique	45 331
— Analyse spectrale	45 364
— Application de l'appareil Besse-mer à la métallurgie du —	45 159
— Cuivres précipités : ciments, sul-fure de cuivre, etc.	45 248
— Marchés du —	45 367
— Méthodes employées. Voyez: Pro-cédés et Traitements utilisés , etc.	
— Minerais du —	45 102
— Préliminaires. Renseignements généraux sur la — du —	45 171
— Prises d'essai des minerais du —	45 366
— Prix de revient comparatifs des procédés par voie humide	45
— Procédés utilisant l'électricité. Examen général des tentatives faites avec ces procédés	45 303
— Procédés mixtes fondés sur l'em-ploi de l'acide acétique et des autres réactifs chimiques	45 290
— — avec cémentation par le fer	45 290

Cuivre. Procédé de chloruration, de	
Rio-Tinto (Procédé Dötsch)	45 271
— — — de Phœnixville (Procédé Ilunt et Douglas)	45 275
— — — et précipitation par le fer à Hemixhcin-lès-Anvers (Vignœss) (procédé ancien)	45 262
— Procédés mixtes avec précipita-tion du — par l'hydrogène sulfuré et les sulfures	45 292
— — fondés sur la sulfatation et la chloruration	45 257
— — par sulfatation et précipitation par l'hydrogène sulfuré. Rio-Tinto (procédé Sinding)	45 261
— — — et précipitation par le fer. Procédé Rio-Tinto (ancien procé-dé). Grillage, cémentation. Opéra-tion sur les résidus. Coût	45 257
— Procédé Bankar	45 290
— — Blas et Meist	45 311
— — Cobley	45 308
— — Dötsch	45 271
— — Elkington	45 308
— — Hahner	45 290
— — Henderson	45 295
— — Ilunt et Douglas	45 275
— — Keith	45 309
— — Rösing	45 309
— — Sinding	45 261
— Remarques concernant le procédé électrique de Blas et Miest	
— — Action des gangues	45 312
— — Agglomération	45 311
— — Avantages du procédé. Prix de revient. Coût	45 313
— — Extraction des métaux conte-nus dans les minerais, et — du soufre (Procédé Blas et Miest)	45 312
— — Force motrice. Frais d'instal-lation	45 313
— Résidus d'opérations	45 255
— Résumé concernant les procédés de sulfatation et de chloruration	45 278
— Statistique du —	45 374
— Tableau synoptique des procédés mixtes	45 294
— — résumant les variantes des procédés par sulfatation et chlo-ruration	45 279
— Traitement des minerais de —	
— — — de — par l'acide acétique. Procédé Roswag	45 300
— — — de — par la méthode an-glaise	45 139
— — — de — mixte —	45 157
— — — de — par la méthode conti-nentale	45 110

Cuivre. — des — complexes.	45	131	Cumyalite-de calcium.	61	803
— — des — par la méthode an-			Cumylène-diamine	65	1248
glaise extra-process	45	157	Cumylsalicylamide	56	763
— — par la — continentale	45	134	Cuprite.	9	168
— Variations de prix du —	45	372	—	PL. VII.	9
— Variétés commerciales du —	45	377	Cupromagnésite.	9	168
Cumène ou isopropylbenzine	55	443	Cuprosacétyle.	69	400
Cuménylacrylamide.	61	880	Cuprosallyle	69	403
Cuménylacrylate d'ammonium	61	879	Cuproscheelite	9	173
— d'argent	61	880	Curarine	66	587
— de baryum.	61	880	Curcumine	56	782
— de calcium.	61	880	Curcumol	56	782
— de cuivre	61	880	Cuscamidine	66	453
— ferrugine	61	880	Cuscamine	66	453
— de sodium.	61	879	Cusconidine.	66	452
— de strontium	61	880	Cusconine	66	449
Cuménylcrotonate d'argent.	61	883	Cutose	72	10
Cuménylpropionate d'argent	61	825	Cuve à mercure.	33	22
— de baryum.	61	825	Cyamélide	67	504
— de calcium.	61	825	Cyamidocarbonates d'éthyle	67	821
— de cuivre	61	825	Cyanacétone	57	269
Cumidine	65	681	Cyanamide	67	152
Cumidines isomériques.	65	683	—	67	804
Cuminamide	61	798	— Combinaison du — avec les		
—	68	990	acides.	67	811
Cuminanilide	68	1306	— Dérivés alcooliques du —	67	812
Cuminat d'acétyle	61	798	— — aromatiques du —	68	1344
— d'ammonium.	61	797	— — métalliques du —	67	809
— d'argent	61	797	— — par substitution.	67	814
— de baryum.	61	797	— Formule du —	67	152
— de benzoyle	61	798	Cyanamido-carbonates	67	820
— de calcium.	61	797	Cyanate d'ammoniaque.	14	68
— de cuivre	61	797	— de baryte	15	37
— de magnésium.	62	797	— de sesquistannéthyle	22	253
— d'œnanthyle	61	798	— de stannéthyle.	22	237
— plombique	61	797	Cyanbenzine	68	975
— de potassium	61	797	Cyanéthine	65	1386
o-cuminat d'argent	61	794	—	67	292
o— de baryum.	61	794	— Action de l'acide nitreux sur les		
o— de calcium.	61	794	dérivés oxyalcooliques de la —	67	305
o— de cuivre	61	794	— Bases dérivées de la —	67	299
o— de magnésium.	61	794	— Dérivés substitués de la —	67	295
o— de plomb.	61	794	— Sels de la —	67	293
Cuminilate de baryum	62	2102	Cyanhydrate d'ammoniaque.	14	67
Cuminoïne	57	402	— de cyanure aurique	29	92
Cuminol	57	199	Cyanméthéthine	67	290
Cuminyne	67	430	Cyanméthine	65	1383
Cummingtonite	20	119	—	67	245
Cumonnitrile	68	991	— Bases dérivées de la —	67	247
Cumophénol solide.	56	553	— Sels de la —	67	246
Cumophénolcarbonate d'argent.	62	1938	Cyanobenzol	68	944
— de baryum.	62	1938	Cyanochroïte	9	169
— de calcium	62	1938	Cyanodiphényloxamide	68	1230
— de plomb	62	1938	Cyanoferrures ou Cyanures de fer.	5 ^a	354
Cumostyryle	61	881	Voyez : Ferrocyanures.		
Cumylamine	67	685	Cyanoformamide	67	212
Cumylate de baryum	61	803	Cyanogène	5 ^a	245
			—	67	396

Voyez : Nitrile oxalique.

Cyanogène. Action des acides sur le —	5 ^a	261
— de l'acide sulfhydrique.	5 ^a	259
— de l'ammoniaque sur le — . . .	5 ^a	262
— de la chaleur sur le —	5 ^a	255
— du chlore sur le —	5 ^a	256
— des composés organiques sur le —	5 ^a	264
— de l'eau sur le —	5 ^a	258
— de l'électricité sur le —	5 ^a	255
— des métaux sur le —	5 ^a	257
— de l'oxygène	5 ^a	256
— des oxydes sur le —	5 ^a	263
— du soufre sur le —	5 ^a	256
— Analyse du —	5 ^a	268
— des composés du —	5 ^a	480
— Bibliographie du —	5 ^a	271
— Données thermiques sur le — . .	5 ^a	267
— Historique du —	5 ^a	246
— Préparation du —	5 ^a	248
— Production du —	5 ^a	249
— Propriétés chimiques du — . . .	5 ^a	255
— physiques du —	5 ^a	252
— Solubilité du —	5 ^a	254
— Tensions de vapeur du —	5 ^a	253
Cyanose	9	169
Cyanuramide. Sels. Dérivés alcooliques du —	67	830
Cyanurates	67	508
Cyanurates de baryte	15	37
Cyanurate de benzyle	68	1319
Cyanures. Bibliographie des — . . .	5 ^a	486
— Généralités sur les —	5 ^a	324
— Propriétés chimiques et physiques des —	11	186
— Recherche des — comme poisons.	31	360
Cyanure d'aluminium	5 ^a	340
— d'ammonium	5 ^a	328
— d'oxyde d'antimoine	22	238
— d'argent	5 ^a	458
— —	37	338
Cyanures doubles d'argent	5 ^a	460
— —	27	340
Cyanure aurico-ammonique	29	92
— potassique	29	92
Cyanure aurico-ammoniacal	5 ^a	462
— — argentique	5 ^a	465
— — cobaltique	5 ^a	465
— — potassique	5 ^a	463
— auro-argentique	5 ^a	465
— — barytique	5 ^a	464
— — cadmique	5 ^a	464
— — calcique	5 ^a	464
— — cobaltique	5 ^a	465
— — potassique	5 ^a	463
— — potassique bromé	5 ^a	463
— — — chloré	5 ^a	463
— — — iodé	5 ^a	463

Cyanure auro-potassique sodique. .	5 ^a	464
— — strontique	5 ^a	464
— — zincique	5 ^a	465
— auroso-ammonique	29	89
— auroso-barytique	29	90
— — — bromé	29	91
— — — chloré et iodé	29	91
— — — cadmique	29	91
— — — bromé	29	92
— — calcique	29	91
— — — Dérivés bromé et iodé du —	29	91
— — cobaltique. Dérivés bromé et iodé du —	29	92
— — — potassique	29	89
— — — Dérivés bromé, chloré et iodé du —	29	90
Cyanures auroso-sodiques	29	90
Cyanure auroso-strontique. Dérivés bromé, chloré et iodé du — . . .	29	91
— — zincique. Dérivés bromé et chloré du —	29	92
— d'azote	5 ^a	324
— de baryum	5 ^a	336
— —	15	20
— de benzoyle	57	166
— de benzyle	68	974
Cyanures de bismuth.	24	60
Cyanure de p-bromobenzyle	61	719
— de butyryle	67	923
— de cacodyle	69	242
— de cadmium	5 ^a	349
— de calcium	5 ^a	338
— —	15	69
— de cérium	5 ^a	339
— —	16	82
— de césium	13 ^a	31
— de chrome	5 ^a	352
— de cobalt	5 ^a	429
— de cuivre	5 ^a	437
Cyanures de cuivre doubles	5 ^a	439
Cyanure de didyme	16	129
Cyanures d'étain	22	225
Cyanure d'éthyle	56	61
— d'éthylène	55	212
— —	56	62
— —	56	195
— de fer	5 ^a	354
— ferrique	5 ^a	412
— de glucinium	5 ^a	343
— —	16	10
— d'indium	16	243
— d'iridium	5 ^a	479
— d'isovaléryle	67	925
— de lanthane	16	110
— de magnésium	5 ^a	339
— —	15	118
— de manganèse	5 ^a	343
— —	21	116

Cyanure de mercure	5 ^a	443	Cyaphénine	68	948
— et bichlorure de mercure	26	192	Cyclamine	56	372
— — Combinaisons du —	5 ^a	447	Cymène ordinaire ou cymol ou pa-		
— de myricyle	67	330	rapropylméthylbenzine	55	450
Cyanures de nickel	5 ^a	435	Cyménotate d'argent	62	1947
— doubles de —	5 ^a	435	— de baryum	62	1947
Cyanure d'or	5 ^a	461	Cymidine	65	684
Cyanures d'or doubles	5 ^a	461	Cymilacétonecarbonate de plomb ³	62	2042
Cyanure d'osmium	5 ^a	477	<i>p</i> -Cymilglycollate d'argent	62	1953
— de palladium	5 ^a	476	<i>p</i> - — de baryum	62	1952
— de phényle	68	944	<i>p</i> - — de calcium	62	1952
— de phosphore	5 ^a	321	<i>p</i> - — de cuivre	62	1952
— —	67	581	<i>p</i> - — de plomb	62	1953
— de platine	5 ^a	465	<i>p</i> - — de potassium	62	1952
— de plomb	5 ^a	351	<i>p</i> - — de sodium	62	1952
— de potassium	5 ^a	330	Cymol	55	450
— de propionyle	67	923	—	56	559
Cyanures de propylène	55	258	Cymophane	9	76
Cyanure de rhodium	5 ^a	479	— Reproduction du —	15	197
— de rubidium	13 ^a	14	Cymophénol	56	555
— de sesquistanéthyle	22	252	—	56	559
— de sesquistanpropyle	22	259	<i>p</i> -Cymylglyoxylate de baryum	62	2035
— de sodium	5 ^a	335	<i>p</i> - — de calcium	62	2035
— de strontium	5 ^a	337	Cymylphénylurée	68	1328
— de thallium	5 ^a	339	Cymylurée	68	1323
— de thorium	16	61	Cynaménylacrylate de sodium	61	899
— de titane	5 ^a	341	Cynaménylcrotonate d'argent	61	901
— —	19	226	— de baryum	61	901
— de tolylène	56	212	— de calcium	61	901
— de trichloracétyle	67	921	— de magnésium	61	901
— d'uranium	5 ^a	342	— de sodium	61	901
Cyanures d'uranium	22	65	Cystéine	75	830
Cyanure de vanadium	5 ^a	342	Cystine	73	127
— de tétroxyde de vanadium	19	92	—	75	828
— d'yttrium	5 ^a	339	— contenue dans les urines	73	127
— —	16	162	— Sédiments de — dans l'urine	75	1050
— de zinc	5 ^a	346	Cystinurie	75	834
— de zirconium	16	41	Cytisine	66	140

D

Dacryolithes	75	1069	Déchets azotés. Fabrication de l'am-		
Dambonite	56	379	moniaque avec les —	81	74
Damboses	56	379	Décipium	16	131
Daphnétine	56	782	Décomposition chimique	2	46
—	63	2614	Découpage du verre	40	265
Daphnine	56	372	Découvertes principales des chi-		
Datiscine	56	372	mistes contemporains	1	823
Daubrésilite	10	62	— récentes sur les métalloïdes	1	172
Décaméthylpentamidopentaphényl-			— relatives à la chimie organique	1	229
éthylène	65	1460			
Décaphosphate de soude	43	144			

Décylactone.	61	577
—	62	1615
Décylénate d'argent.	61	577
— de baryum.	61	577
— de calcium.	61	577
Décylène.	55	322
Deesite.	10	152
—	10	352
Déhydracétate d'argent.	63	2285
— de baryum.	63	2285
— de calcium.	63	2285
— de cuivre.	63	2285
— de sodium.	63	2285
— de zinc.	63	2285
Déhydrobenzoylacétate d'argent.	63	2408
Déhydrobenzylidène-diacétate de baryum.	63	2661
Déhydrocholalate d'ammonium.	63	2653
— d'argent.	63	2653
— de baryum.	63	2653
— de calcium.	63	2653
— de cuivre.	63	2653
— de sodium.	63	2653
Déhydrocholéate de baryum.	63	2378
— de calcium.	63	2378
Déhydromucate d'argent.	63	2536
— de baryum.	63	2536
— de calcium.	63	2536
Déhydropentacétonamide.	65	884
Delphinine.	66	330
Delphinoïdine.	66	331
Delvauxine.	20	105
Densité.	1	712
— des bois.	1	712
— Causes qui font varier la —		
— — Ecouissage.	1	728
— — Trempe.	1	727
— Considérations générales sur la —. Définition. Masse. Densité. Poids spécifique.	1	712
— Relations entre la — et la force vive intérieure des corps. Acide arsénieux. Acide cyanurique. Soufre.	1	729
— des gaz.		
— — Air. Détermination du poids d'un litre d' —	1	749
— Applications des différentes méthodes pour déterminer la — des corps simples.		
— — Brome.	1	755
— — Chlore.	1	754
— — Iode.	1	755
— — Bibliographie.	1	758
— Cas où l'on ne dispose que d'une faible quantité de gaz pour déterminer la —	1	750

Densité. — Conclusion à tirer, des expériences faites, concernant la —	1	757
Densités des principaux gaz.	1	749
— — Expériences de Crafts et F. Meier.	1	755
— — — de Troost.	1	757
— — — Méthode par la diffusion.	1	752
— — — de Bunsen.	1	751
— — — de V. et C. Meyer.	1	753
— — — de Regnault.	1	746
Densité des liquides. Aréomètres. Densimètres. Flotteurs.	1	731
Densités de quelques liquides.	1	732
— — Méthode de la balance.	1	730
— — — du flacon.	1	732
— — Variation de la — avec la température.	1	734
Densité des solides.	1	721
— Alliages.	1	726
— Aréomètres et densimètres. Emploi des —. Aréomètre de Nicholson.	1	714
— Densimètre de M. Paquet.	1	715
— Balance. Emploi de la —	1	714
— Corps altérables par l'eau.	1	718
— Flacon. Méthode du —	1	715
Densité de la glace à différentes températures.	1	726
— des poudres. Substances en —, et substances pulvérulentes.	1	718
— — —	1	726
— Stéréomètre.	1	718
— Voluméno-mètre.	1	719
Densité des vapeurs. Bibliographie.	1	796
— Applications de différentes méthodes et du calcul théorique à l'étude de la —		
Densités théoriques. Densités des corps qui ont même équivalent.	1	776
— — de quelques corps.	1	795
— — Dissociation.	1	779
— — Acide hypoazotique.	1	782
— — Bromhydrate d'amylène.	1	780
— — Calomel.	1	781
— — Chlorhydrate d'ammoniaque.	1	784
— — Corps simples. — composés.	1	780
— — Sulfhydrate d'ammoniaque.	1	782
— — Emploi de la diffusion pour l'étude de la —. Expériences sur l'hydrate de chloral.	1	789
— — — de M. Pébal.	1	787
— — — de Wanklyn et Robinson.	1	788
— — Indications données par la diffusion.	1	789
— — Méthodes utilisées pour déterminer la —. Emploi de la dif-		

sion. Expériences de Wurtz sur le perchlorure de phosphore	1	790
Densités théoriques. Méthode de Crafts et Meier	1	772
— — — de Dumas	1	760
— — — de Gay-Lussac	1	759
— — — de Hoffmann	1	766
— — — de Meyer	1	770
— — — de Sainte-Claire-Deville et Troost	1	763
— — — de Troost	1	767
— Relations entre les densités et les équivalents. Loi de Gay-Lussac. Calcul des densités	1	775
— Résultats donnés par différentes de ces méthodes; Causes d'erreurs. Expériences de MM. Troost et Hautefeuille	1	792
— des sels ammoniacaux. Première expérience de Deville	14	30
— Variations qu'éprouvent les —. Densités limitées	1	773
— — quand la température est trop rapprochée du point de condensation	1	777
— — Acide acétique. Soufre	1	778
Dentine	75	622
Dents. Cément des —	75	624
— Composition des —	75	622
— Émail des —	75	623
— Ivoire, ou dentine des —	75	622
Dépenses de l'organisme. Étude des —	76	423
Dérivés organiques du silicium . .	6	239
— — —	6	265
— — —	69	169
Dérivé sulfoné de l'acide-γ-bromanthracène-carbonique	61	961
Dérivés ulmiques des sucres . . .	56	458
Derme	75	645
Désargentation des cuivres argentifères	27	224
— des plombs argentifères	27	222
— — Achats de plombs argentifères pour —	51	118
— — Analyse des — au bec de Bunsen	51	111
— — — des — au chalumeau	51	98
— — — spectrale des plombs — . .	51	115
— — — Spectres des métaux contenus dans les plombs. Pl. I. .	51	
— — Analyse et essais des alliages ternaires (argent, plomb et zinc). .	51	78
— — — des — complexes courants. .	81	83
— — — des — complexes rares . .	51	89
— — Essais chimiques, en usage dans les usines de —, pour		

l'argent	51	41
Désargentation. Essais chimiques, en usage dans les usines de — pour le plomb	51	63
— — — — pour le zinc	51	75
— Argent, en présence du zinc et du plomb. Renseignements sur ces trois métaux purs et purs	51	14
— Bibliographie. Ouvrages consultés	51	9
— Calculs des cristallisations nécessaires	51	
— Conclusions concernant la — des .	51	393
— Couppellation directe des plombs argentifères	51	170
— — Coupelle allemande	51	185
— — Coupelle anglaise	51	191
Méthodes de cristallisation :		
— — Méthode de Pattinson	51	211
— — — à bras ou pattinsonnage .	51	267
— — — mécanique. Procédé Boudheue	51	282
— — — à la vapeur. Procédé Luce et Rozan	51	286
— — Economie de la — sur la couppellation directe	51	201
— Cristaux. Rapport des — aux culots	51	220
— Essai. Prises d' — des plombs argentifères	51	122
— Marché des lingots d'argent . . .	51	189
— Marchés du plomb doux	51	129
— — des saumons de zinc	51	141
— Pattinsonnage	51	211
— — —	51	267
— Plomb	51	24
— — pur	51	31
— Poids et monnaies	51	10
— Préliminaires sur la désargentation des —	51	1
— — — Prix variables de l'argent	51	159
— — — du plomb	51	142
— Produits de la désargentation des —. Blanc de zinc, Oxyde de zinc, Sulfate de zinc calciné, etc. .	51	166
— — Céruse	51	165
— — Plombs laques	51	164
— — Sous-produits divers	51	168
— Tarif de la désargentation des plombs	51	162
— Raffinage de l'argent	51	202
— Reconnaissance des métaux autres que l'argent, le zinc et le plomb : métaux tels que le cuivre, l'antimoine, l'or, etc.	51	97
— Réactifs employés dans la désargentation	51	116

Désargentation. Zinc	51	35
— — pur	51	40
Procédés divers :		
— — Procédés à la soude, — électrolytique	51	260
— — par la force centrifuge. Méthode mixte	51	260
Procédés au zinc :		
— — au zinc, partiellement régénéré	51	329
— — Cordurié (acide chlorhydrique et vapeur d'eau).	51	329
— — Procédés Parkes (par sublimation)	51	296
— — Procédé Roswag-Dauville (au mercure)	51	306
— — Roswag - Marin (traitement par l'acide sulfurique).	51	321
— — de Roswag-Marin (acide chlorhydrique et lait de chaux)	51	326
— — Méthodes au zinc perdu	51	314
— — Procédé Baron (volatilisation du zinc au creuset)	51	314
— — Cordurié (coupellation des crasses riches)	51	342
— — Flach (volatilisation et scorification du zinc au four à manche)	51	317
— — Procédé Pirath et Yung, Illing, Wassermann Herbst (chlorure de plomb, sulfate de plomb, carnallite, etc.)	51	344
— — Procédé Roswag (coupellation des crasses grasses).	51	312
— — Procédés où le zinc et autres réactifs sont totalement régénérés.	51	352
— — Procédés Roswag-Geary et Roswag-Marin (acide acétique, fabrications de céruse, de calamine artificielle, de blanc de zinc, etc.).	51	352
— — Zingage. Méthode de —. Crasses riches	51	256
— — Utilisation du — dans l'industrie de la —	51	237
— — Action du zinc	51	244
— — Doses de zinc	51	240
— — Théorie et faits	51	237
— — Liqumtion du — Utilisation de la — pour la —	51	250
Déshydrogénation des carbures d'hydrogène		
Désoxalate de baryum	63	2989
— de calcium	63	2985
— de plomb	63	2989
— de potassium	63	2989
— de sodium	63	2989
Désoxycuminoïne	57	420

Détermination des équivalents		4
— Aluminium	XXVIII	4
— Antimoine	XXIX	4
— Argent	XIX	4
— Arsenic	XXV	4
— Azote	XXIII	4
— Baryum	XXX	4
— Bismuth	XXXI	4
— Bore	XXVII	4
— Brome	XXI	4
— Cadmium	XXXI	4
— Calcium	XXXI	4
— Carbone	XXVI	4
— Cérium	XXXIII	4
— Chlore	XIX	4
— Chrome	XXXIV	4
— Cobalt	XXXV	4
— Cæsium	XXXIII	4
— Cuivre	XXXV	4
— Didyme	XXXVI	4
— Erbium	XXXVI	4
— Etain	XXXVI	4
— Fer	XXXVIII	4
— Fluor	XXII	4
— Gallium	XXXIX	4
— Glucinium	XL	4
— Indium	XLI	4
— Iode	XXII	4
— Iridium	XLI	4
— Lanthane	XLII	4
— Lithium	XLII	4
— Magnésium	XLIII	4
— Manganèse	XLIII	4
— Mercure	XLIV	4
— Molybdène	XLIV	4
— Nickel	XLV	4
— Niobium	XLVI	4
— Or	XLVI	4
— Osmium	XLVII	4
— Oxygène	XVI	4
— Palladium	XLVII	4
— Phosphore	XXIV	4
— Platine	XLVII	4
— Plomb	XLVII	4
— Potassium	XIX	4
— Rhodium	XLIX	4
— Rubidium	XLIX	4
— Ruthénium	L	4
— Sélénium	XVIII	4
— Silicium	XXVII	4
— Sodium	L	4
— Soufre	XVII	4
— Strontium	LJ	4
— Tantale	LJ	4
— Tellure	XIX	4
— Terbium	LIII	4
— Thallium	LIII	4
— Thorium	LIII	4

Détermination des équivalents.

— Titane	LIV	4
— Tungstène	LV	4
— Uranium	LVI	4
— Vanadium	LVI	4
— Wolfram. Voyez Tungstène.		
— Yttrium	LIX	4
— Zinc	LXII	4
— Zirconium	LVIII	4

Dévitricification du verre	40	60
Dextrane	56	432
Dextrine	56	430
—	75	510
— Analyse de la —	91	535
— Dosage de la — dans les végé- taux	80	197
— Recherche de la — dans les végé- taux	80	53
Dextrine animale	56	432
Dextroglucose	56	344
Dextropimarate d'ammonium	61	888
— d'argent	61	888
— de baryum	61	888
— de calcium	61	888
— de cuivre	61	888
— d'éthyle	61	888
— de méthyle	61	888
— de plomb	61	888
— de potassium	61	888
— de sodium	61	888
Dextrose	56	334
Diabases à structure ophitique	9	219
Diabète pancréatique	75	658
—	75	968
— sucré, ou Glucosurie ordinaire	75	964
Diacétamide	67	227
— Dérivés alcooliques du —	67	228
Diacétanilide	68	1195
Diacétate ferrique	60	187
— de salicylal	58	786
Diacétylphénylène	55	631
Diacéthylméthénylamidine	64	125
Diacétine	56	209
—	56	252
Diacétoazotate ferrique	60	189
Diacétochlorhydrine	56	254
Diacétodisulfate de chrome	60	197
Diacétones	57	338
Diacétonitate de chrome	60	197
Diacétotétrachlorure de chrome	60	196
Diacétotétrazotate ferrique	60	190
Diacétylène	55	460
Diacétylo-phénylène	55	477
Diacétyl-paramidophénol	56	527
Diacétyluréide	67	652
Dialantate d'argent	63	2672
— de potassium	63	2672

Dialdanate d'argent	61	1116
— de baryum	61	1115
— de calcium	61	1115
— de plomb	61	1115
— de potassium	61	1115
— de sodium	61	1115
— de zinc	61	1115
Dialdane	58	765
Diallogite	9	144
Diallylacétats d'argent	61	614
— de baryum	61	614
— de calcium	61	614
— d'éthyle	61	614
— de potassium	61	614
Diallylacétone	57	338
Diallylcarbinol	56	156
Dialyle	55	302
— monochloré	55	304
Diallylène	55	306
Diallylisopropylcarbinol	56	176
Diallylmalonate d'argent	61	1223
— de calcium	61	1223
Diallylméthylcarbinol	56	176
Diallyloxalate d'ammonium	62	1731
— de baryum	62	1731
— de cadmium	62	1731
— de calcium	62	1731
— de cuivre	62	1731
— de lithium	62	1731
— de magnésium	62	1731
— de plomb	62	1731
— de potassium	62	1731
— de sodium	62	1731
— de zinc	62	1731
Diallylpropylcarbinol	56	176
Dialurates	67	704
Dialyse	1	689
— et Osmose	2	602
— Applications de la —. Colloïdes, Cristalloïdes	1	689
— Osmogène. Utilisation de la — par l'— de M. Dubrunfaut	1	692
— Substances colloïdales. Prépara- tion des — à l'état de pureté	1	691
— — minérales. Extraction des — dissoutes dans les matières orga- niques	1	691
Diamant. Action de la chaleur et de l'électricité sur le —	52	15
— — de la lumière sur le —	8	61
— Bibliographie du —	8	312
— Biréfringence du —	8	75
— boort, ou diamant concrétionné, noué	8	88
— carbon, ou diamant noir	8	89
Diamants célèbres	8	278
Diamant. Chaleur spécifique du —	8	83

Diamant. Cohésion du —	8	57	Diamant. Mines du Cap. Étude géo-		
— Combustion du —	8	85	logique. Cheminées diamantifères.	8	163
— Commerce du —. Poids en usage.	8	269	— — — Détails sur chaque mine .	8	179
— Composition du —	8	18	— — — Dry diggings.	8	158
— Conductibilité du —	8	82	— — — River diggings.	8	190
— Couleur du —	8	62	— — — Terrains encaissants . . .	8	160
— Cristallisation du —	8	18	— — — Théorie de la formation		
Diamants de la couronne	8	280	des cheminées diamantifères . .	8	174
Diamant. Dilatation du —	8	83	— — Exploitation. Avenir de l'— .	8	210
— Dureté du —	8	58	— — — Passé de l'—	8	193
— Éclat du —	8	66	— — — Présent de l'—	8	198
— Fluorescence et phosphorescence			— — — Épuisement et enlèvement		
du —	8	76	du reef	8	200
— Formes cristallines du —. Formes			— — — Renseignements statis-		
hémihédriques	8	29	tiques	8	207
— — — holoédriques	8	20	— — — Traitement des minerais .	8	203
— — — Macles par hémitropie . . .	8	32	— — — Géologie générale	8	154
— — — par pénétration	8	37	— — — Historique des mines	8	151
— — — Résumé sur les —	8	42	— — — Mesure d'administration et de		
— — — Particularités de la cristallisa-			police.	8	214
tion. Cavités	8	47	— — Production et commerce des		
— — — Courbure	8	44	mines.	8	218
— — — Impressions	8	47	— — — Mines de l'Inde	8	93
— — — Inclusions	8	52	— — — Énumération et description		
— — — Saillies	8	47	des gisements.	8	99
— — — Stries	8	46	— — — Groupe du Centre	8	106
— Historique du —	5 ^a	4	— — — — District de Sambalpur.	8	107
— — —	8	1	— — — — de Vairagarh et de		
— Hypothèses sur la formation			Chutia-Nagpur	8	109
du —	8	285	— — — Groupe du Nord. Mines de		
— Intailles	8	260	Panna	8	110
— noir	8	89	— — — Groupe du Sud. District de		
— Origine du —	5 ^a	5	Bellary, — de Karnul	8	103
Diamants parangons	8	286	— — — — Mines de Golconde . .	8	104
Diamant. Poids spécifique du — . .	8	61	— — — — District de Kadapah ou		
— Prix du —	6	272	Cuddapah.	8	102
— Propriétés physiques du — . . .	5 ^a	13	— Résumé sur les mines de l'Inde.	8	118
— Réactions diverses du —	8	87			
— Reproduction du —	5 ^a	17	Diamido-dibenzyle	55	549
— du —. Essais des —	8	240	Diamidodiphénylamine	65	1390
— Taille du — :			Diamidodiphényle	61	931
— du — et commerce du — . . .	8	243	Diamidodiphénylméthane	55	541
— du — et usages du —	5 ^a	6	Diamidohydroquinon	65	1535
— Historique de la — du — . . .	8	244	Diamidomésitylène	65	1246
— Résultats de la — du — . . .	8	252	Diamido-naphtaline	61	913
— Travail de la — du —	8	249	Diamidonitrophénol	56	517
— Utilisation industrielle du — . .	8	261	—	56	538
— Mines diverses du — :			Diamido - oxyméthyltriphénylmé -		
— Australie	8	228	thane.	65	1523
— Bornéo	8	223	Diamidophénols	56	525
— Mines du Brésil			Diamido-m-xylol	65	1242
— — Description géologique et			— p-xylol.	65	1244
étude du gisement	8	126	Diamines	64	177
— — Distribution géographique. .	8	142	—	65	1307
— — Exploitation	8	138	— dérivées du paraxylène	65	1245
— — Historique	8	122	— pauvres en hydrogène.	65	1298
— — Production	8	147	Diamylbenzine	55	458
— — Traitement du minerai . . .	8	140	Diamylène	55	284

Diamyline	55	266
Diamylstibine	69	225
Dianilide oxyphosphoré	68	1179
Dianisylpentalactonate de baryum	63	2662
Dianisylpentolate d'argent	63	2400
— de baryum	63	2400
— de calcium	63	2400
Dianisylpentylnate de calcium	63	2393
Dianisylsulfo-urée	56	526
Dianisylurée	56	526
Diaspore	9	95
Diatases. Conditions chimiques de l'action des —	71	172
—	75	997
— — physiques de l'action des —	71	157
— Préparation des —	71	144
— Rôle des —	71	134
— Sécrétion des —	71	188
Diatérébate d'ammonium	63	2475
— d'argent	63	2475
— de baryum	63	2475
— de calcium	63	2475
— de plomb	63	2475
— de potassium	63	2475
Diaterpenylate d'argent	63	2482
— de baryum	63	2482
Diazoacétamide	68	1437
Diazoamidés. Composés —	68	1443
—	89	16
Diazoamidobenzol	65	488
—	68	1446
— Dérivés de substitution du —	65	490
Diazobenzol	65	472
—	68	1438
— Combinaison du — avec les acides	65	474
— — du — avec les bases	65	479
— Dérivés de substitution du —	65	481
Diazobenzoldiméthylamine	65	1386
Diazobenzoléthylamine	65	1387
Diazobenzolimide	65	487
Diazobenzols-résorcine	56	599
Diazoïques. Composés —	67	173
— Action de quelques réducteurs sur les —	68	1438
— Dérivés —	67	154
— Notions générales, historique, définition des dérivés —	67	154
— Dérivés par addition	89	13
— Action des amines, des dérivés nitrogénés, des phénols sur les —	67	189
— Composés diazoamidés	67	192
— Constitution des diazoamidés	67	193
— Corps azoïques proprement dits	68	1437
— Composés — se rattachant aux azoïques	68	1453
—	68	1462
— Origine des combinaisons diazoïques	67	182

Diazoïques. Préparation des —. Propriétés des —	67	185
— Produits d'addition des composés —	67	196
— Réactions donnant des produits de décomposition	67	190
— Réaction de Sandmeyer (Chlorures diazoïques et sels cuivreux)	67	188
Diazonitrochlorophénol	55	534
Diazophénols	68	1441
Diazorésorcine	56	597
— — diéthylique	56	598
Diazorésorufine	56	598
Dibenzamide	68	943
— Sels du —	68	944
Dibenzanilide	68	1296
Dibenzilidénacétone	57	408
Dibenzolimide	57	178
Dibenzoylacétate d'argent	63	2396
Dibenzoylbenzine	57	433
Dibenzoyldipbényle	57	437
Dibenzylacétate d'argent	61	941
— de baryum	61	941
— de calcium	61	941
Dibenzylacétone	57	396
Dibenzylal-diacétique	57	195
— — dipyrogallol	57	194
Dibenzylamine. Dérivés de la —	65	636
Dibenzylbenzine	55	647
Dibenzylbenzyl	55	647
Dibenzylldiacétate d'éthyle	62	2132
Dibenzylldicarbonat d'ammonium	61	1352
— d'argent	61	1352
— de baryum	61	1352
— de calcium	61	1352
— de cuivre	61	1352
— d'éthyle	61	1352
— de méthyle	61	1352
— de plomb	61	1352
— de zinc	61	1352
α — de baryum	61	1349
α — de calcium	61	1349
α — de zinc	61	1349
Dibenzylldicarbonate	61	1350
Dibenzyléthane	55	560
Dibenzyle	55	545
— Dérivés bromés du —	55	547
— — chlorés du —	55	546
— — nitrés du —	55	549
— — sulfuriques	55	550
— dibromé	55	548
— dibromo-dinitré	55	550
— dichloré	55	546
— hexabromé	55	549
— monobromé	55	547
— tribromé	55	548
Dibenzylhomophthalimide	61	1370
Dibenzylméthane	55	553

Dibenzylloxamide	68	1268	Dibromodinitrofluorescéine	56	590
Dibenzylsulfo-urées	68	1371	Dibromodiphénate d'argent	61	1342
Dibenzyltoluène	55	647	— de calcium	61	1342
Dibenzylurées	68	1327	— de plomb	61	1342
Dibromacétates	60	261	β -Dibromodiphénate de baryum	61	1342
α - β -Dibromacrylate d'argent	61	515	β — de calcium	61	1342
α - β — de baryum	61	515	Dibromo-diphénylcarbonate de ba-		
α - β — de calcium	61	515	ryum	61	927
α - β — plombique	61	515	Dibromo-diphényl-dichloréthylène	55	577
α - β — de potassium	61	515	Dibromo-diphényltrichloréthane	55	554
γ -Dibromadipate de baryum	61	1082	Dibromo-ditolylméthane	55	554
Dibromanilines	65	349	Dibromo-ditolyltrichloréthane	55	557
Dibromanisate d'argent	62	1840	Dibromodurrol	55	446
— de baryum	62	1840	Dibromofluorescéine	56	587
— de calcium	62	1840	—	63	2856
— de sodium	62	1840	Dibromofumarate d'argent	61	1145
Dibrométhane	55	152	— de plomb	61	1145
Dibromhydrate d'allylène	55	249	Dibromofurfuracrylate d'argent	62	1779
— d'isoprène	56	148	— de baryum	62	1779
— de tébéréthène	55	707	— de potassium	62	1779
— de terpilène	55	699	Dibromofurilate de baryum	63	2641
— de terpine	56	210	Dibromo-galléine	56	639
Dibromhydrine de l'érythrite	56	289	Dibromo-iodacrylate d'argent	61	521
— de la glycérine	56	248	— de calcium	61	521
Dibromhydrocoumarate d'ammo-			— de potassium	61	521
nium	62	1909	Dibromomaléate d'argent	61	1159
— d'argent	62	1910	— de baryum	61	1159
Dibromoalizarine	56	718	— de plomb	61	1159
Dibromoamidopbénols	56	525	Dibromomalonate d'ammonium	61	1018
Dibromobénate plombique	60	482	— d'argent	61	1019
<i>p</i> -Dibromobenzine	61	693	— de baryum	61	1019
<i>m</i> -Dibromobenzoate d'argent	61	681	Dibromométilolate de baryum	62	1905
<i>m</i> — de baryum	61	681	Dibromomésitylénate de baryum	61	763
<i>m</i> — de cadmium	61	682	— de calcium	61	763
<i>m</i> — de calcium	61	681	Dibromomésitylène	55	439
<i>m</i> — de sodium	61	681	Dibromo-métaxylène	55	427
<i>m</i> — de sodium	61	682	Dibromométaxylénol	56	550
<i>mp</i> — d'argent	61	680	Dibromométhylombelliférone	63	2337
<i>mp</i> — de baryum	61	679	Dibromo-monoiodo-mononitroto-		
<i>mp</i> — basique de cuivre	61	679	luène	55	416
<i>mp</i> — d'éthyle	61	680	Dibromo-mononitrotoluènes	55	413
<i>mp</i> — de potassium	61	679	Dibromo- α -naphtylol	56	568
<i>mp</i> — de strontium	61	679	<i>mm</i> -Dibromo- <i>o</i> -nitrobenzoate d'ar-		
<i>om</i> — de baryum	61	680	gent	61	706
<i>om</i> — basique de cuivre	61	680	<i>mm</i> — <i>o</i> — de baryum	61	706
<i>om</i> — de potassium	61	680	<i>mm</i> — <i>o</i> — de calcium	61	706
<i>om</i> — de strontium	61	680	<i>mm</i> — <i>o</i> — de potassium	61	706
<i>p</i> — de baryum	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de baryum	61	707
<i>p</i> — de calcium	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de calcium	61	707
<i>p</i> — de potassium	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de magnésium	61	707
<i>p</i> — de strontium	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de plomb	61	707
<i>p</i> — de zinc	61	683	<i>mp</i> — <i>o</i> — de sodium	61	707
Dibromobenzols	55	362	Dibromonitrocoumarine	62	1984
Dibromocoumarines	62	1982	Dibromonitropbénols	56	523
α -Dibromocoumarine	62	1982	Dibromo-nitrorsorcine	56	596
β —	62	1982	Dibromopbénols	56	504
Dibromo-diiodo-mononitrotoluène	55	416	Dibromopbényle-dichloréthane	55	361
Dibromo-dinaphtyle	55	660	Dibromophlorétate d'ammonium	61	1919

Dibromophlorétate de baryum	62	1919	Dibromure de pyrène dibromé	65	639
Dibromophtalate de sodium	61	1249	— de tolane	55	616
Dibromophtaléine-crésolique	63	2696	— de valérylène	55	289
Libromopicène	55	666	Dibutylactate d'argent	63	2480
Dibromopropiocoumarine	62	2012	— de plomb	63	2480
α -Dibromopropionate d'ammonium	60	294	— de sodium	63	2480
α - β — d'ammonium	60	295	Dibutyryne	56	256
α - β — d'argent	60	296	— Dibutyrosulfurine	56	242
α — de baryum	60	294			
α — de calcium	60	294	Dicarbonyldinaphtylène	62	2150
α - β — de calcium	60	296	Dicétylacétate d'argent	60	491
α - β — de plomb basique	60	296	Dicétylmalonate d'argent	61	1133
α — de potassium	60	294	Dichloracétates	60	243
α - β — de potassium	60	295	Dichloracétate d'aniline	60	244
α - β — de strontium	60	296	— d'argent	60	244
Dibromopseudocuménol	56	554	— de baryte	60	243
Dibromopyrocresols	56	572	— de chaux	60	243
α -Dibromopyromucate d'argent	62	1748	— de plomb	60	244
α — de baryum	62	1748	— de potasse	60	243
α — de calcium	62	1748	— d'urane et de sodium	60	243
α — de potassium	62	1748	Dichloracétone	55	262
α — de sodium	62	1746	α - β -Dichloracrylate d'argent	61	512
β — d'argent	62	1749	α - β — de baryum	61	512
β — de baryum	62	1749	α - β — de calcium	61	512
β — de calcium	62	1749	α - β — de potassium	61	512
β — de potassium	62	1749	β - β — d'argent	61	512
β — de sodium	62	1749	β - β — de baryum	61	512
Dibromoquinoléines	65	918	β - β — de calcium	61	512
Dibromoquinon	58	553	β - β — de potassium	61	512
Dibromoresorcine-phthaléine	63	2665	β - β — de zinc	61	512
Dibromorétène	55	624	Dichloraniline. Dérivés de la —	68	1198
Dibromoricinoléate d'ammonium	62	1696	Dichloranthracène	83	643
— de potassium	62	1696	Dichloréthylidène-urée	67	632
<i>mm</i> — Dibromosalicylate de ba- ryum	62	1800	Dichlorhydrate de térébenthine	55	704
<i>mm</i> — de plomb	62	1800	— de terpilène	55	704
Dibromotéréphtalate d'argent	61	1280	Dichlorhydrine d'érythrite	56	288
— de baryum	61	1280	— éthylsilicique	6	257
— de calcium	61	1280	— de glycérine	56	246
Dibromotoluat de baryum	61	736	— glycolique	55	193
— —	61	743	— méthylsilicique	6	252
— de calcium	61	743	Dichloroalizarine	56	718
— d'éthyle	61	713	Dichloroamidophénols	56	529
Dibromotoluènes	55	401	<i>o</i> -Dichlorobenzine	61	667
Dibromovalérolactone	62	1659	<i>m</i> -Dichlorobenzoate d'ammonium	61	670
Dibromoxybenzoate de calcium	62	1840	<i>m</i> — de baryum	61	670
Dibromure d'allylène	55	263	<i>m</i> — de potassium	61	670
— d'anthracène	55	594	<i>m</i> — de zinc	61	670
— benzaldiéthylacétylacétique	62	2063	<i>mp</i> — de baryum	61	668
— de benzyle	55	400	<i>mp</i> — de calcium	61	668
— —	55	403	<i>mp</i> — d'éthyle	61	668
— bromodiphénique	61	1341	<i>om</i> — d'ammonium	61	669
— d'éthylène hexéthylidiarsonium	69	278	<i>om</i> — d'argent	61	670
— α -méthylindonaphtène- β -carbo- nique	61	900	<i>om</i> — de baryum	61	669
— <i>o</i> -nitrocuménylacrylique	61	881	<i>om</i> — de calcium	61	667
— de <i>p</i> -nitrophénylpropiolique	61	897	<i>om</i> — de calcium	61	669
— de phénanthrène	55	608	<i>om</i> — cuivrique	61	670
			<i>om</i> — d'éthyle	61	675
			<i>om</i> — ferreux	61	670

<i>om</i> -Dichlorohenzoate de plomb . . .	61	670
<i>om</i> — de potassium . . .	61	669
<i>op</i> — de baryum . . .	61	668
Dichlorobromacétates . . .	60	265
Dichlorobromacétate d'ammonia-		
que . . .	60	265
— de haryum . . .	60	265
— de calcium . . .	60	265
— de plomb . . .	60	265
— de potasse . . .	60	265
— de soude . . .	65	265
— de zinc . . .	60	265
β -Dichlorohromacrylate d'argent . .	61	518
β — de haryum . . .	61	518
β — de calcium . . .	61	518
β — de potassium . . .	61	518
Dichlorohrométhylène . . .	55	208
Dichlorodibromoquinon . . .	58	557
$\alpha\alpha$ -Dichlorodiméthylsuccinate d'ar-		
gent . . .	61	1090
$\alpha\alpha$ — de potassium . . .	61	1090
Dichloro-dioxynaphtaline . . .	56	615
— diphénylchloréthane . . .	55	544
— diphényl-dichloréthylène . . .	55	576
— diphényléthane . . .	55	576
— diphényléthylène . . .	55	544
— diphényltrichloréthane . . .	55	544
— ditolylméthane . . .	55	554
Dichlorohydroquinone . . .	56	605
Dichloromaléate d'argent . . .	61	1155
Dichloromésitylène . . .	55	438
Dichlorométhacrylate d'argent . .	61	539
— de calcium . . .	61	539
— de cuivre . . .	61	539
— de plomb . . .	61	539
— de potassium . . .	61	539
— de sodium . . .	61	539
Dichloromuconate d'ammonium . .	61	1219
— d'argent . . .	61	1219
— de haryum . . .	61	1219
— de calcium . . .	61	1219
— de cuivre . . .	61	1219
— de plomb . . .	61	1219
— de zinc . . .	61	1219
Dichloronaphtoate de calcium . .	61	919
Dichloro- <i>z</i> -naphtoate de calcium .	61	908
Dichloronaphtostyryl . . .	61	911
Dichloronitralinide. Dérivés du — .	68	1204
Dichloronitrobenzoate de haryum .	61	702
Dichloronitrophénols . . .	56	521
Dichloro-nitrotoluène . . .	55	414
α -Dichloro-oxyisohutylate d'ammo-		
nium . . .	62	1562
α — de haryum . . .	62	1562
α — de plomb hasique . . .	63	1563
α — de plomb neutre . . .	62	1563
α — de potassium . . .	62	1562
Dichlorophénols . . .	56	501

Dichlorophthalate d'ammonium . .	61	1244
— d'argent . . .	61	1244
— de haryum . . .	61	1244
— de calcium . . .	61	1244
α — . . .	61	1243
α — de haryum . . .	61	1243
β — d'argent . . .	61	1243
β — de haryum . . .	61	1243
β — de plomb . . .	61	1243
Dichloropropionate d'ammonium .	60	290
— d'argent . . .	60	289
— de haryum . . .	60	290
— de calcium . . .	60	290
— de potassium . . .	60	289
— de zinc . . .	60	290
Dichloroquinoléines . . .	65	943
Dichloroquinon . . .	58	544
Dichlorosalicylate de haryum . .	62	1797
— de magnésium . . .	62	1797
— de plomb . . .	62	1797
— de potassium . . .	62	1797
— de sodium . . .	62	1797
Dichlorotétracétate ferrique . . .	60	193
Dichloro-tétra-formiate ferrique .	60	87
Dichlorotoluate d'argent . . .	61	734
— de calcium . . .	61	734
Dichlorotoluène . . .	55	391
Dichlorotoluhydroquinons . . .	56	612
Dichlorotoluol . . .	55	392
Dichlorotoluoxiquinone . . .	56	622
Dichloro-triacétate ferrique . . .	60	192
Dichlorure d'anthracène . . .	55	590
— — dichloré . . .	55	591
— de benzyle . . .	55	392
— de carhone . . .	55	148
— — . . .	55	199
— de dichlorohenzyle . . .	55	394
— d'isoallylène . . .	56	270
— de naphtaline . . .	55	484
— de naphtaline bromée . . .	55	500
— — trichlorée . . .	55	487
— d'orthotylène . . .	55	425
— de parachlorohenzyle . . .	55	393
— de tétrachlorobenzyle . . .	55	396
— de tolane . . .	55	614
— de toluène dichloré . . .	55	386
— de trichlorobenzyle . . .	55	395
Dichroïsme (en cristallographie) .	2	749
Dichromate de haryum . . .	62	1173
Dicinchonine . . .	66	428
Dicoumarine . . .	62	1976
Dicrésylamines . . .	88	233
Dicrésyles . . .	88	531
Dicrésyle-éthane . . .	55	384
Dicrésyléthylène . . .	55	577
Dicrésylméthane . . .	55	384
Dicrésylurée . . .	68	1327
Dicuminyne . . .	55	562

Dicyanamide	67	824	Diéthylformamide	67	209
— Dérivés du —	68	1350	Diéthylglycocolle éthylique iodo-		
Dicyandiamide	67	825	bismuthique	24	99
Dicyandiamidine	67	826	Diéthylhomophthalate d'argent . . .	61	1314
— — Sels de —	67	827	— de baryum	61	1314
— sulfurée	67	828	Diéthylhydrazine	64	104
— — Sels de —	67	830	— Dérivés de la —	64	106
Dicyanodibenzyle	61	1350	Diéthylène	56	265
Dicyanostilbène	61	1359	Diéthylkétine	65	1248
Dicyanure d'éthylène	56	195	Diéthylmalonate d'argent	61	1103
Di-diphénylsulfo-urée	68	1378	— de calcium	61	1103
			— de zinc	61	1103
Didyme	16	123	Diéthylmannitane	56	330
— Bibliographie du —	16	140	Diéthylméthénylamidine dissymé-		
— Equivalent du —	16	123	trique	64	124
— Historique du —	16	123	Diéthylméthylcarbinol	56	119
— Métallique du —	16	126	Diéthylméthylpropylacétone	57	327
— Sels de —	16	140	Diéthylxybutyrate d'argent	62	1608
— Spectre du —	16	124	— de baryum	62	1609
			— de calcium	62	1609
Diéthoxalate d'ammonium	62	1592	— de cuivre	62	1608
— d'argent	62	1593	— de sodium	62	1608
— de baryum	62	1592	Diéthylphosphine	69	310
— de cuivre	62	1593	Diéthylrésorcine	56	584
— de zinc	62	1592	Diéthylstilbène	55	579
Diéthoxylamine	64	200	Diéthylurées	67	621
Diéthoxylcaféine	66	628			
Diéthylacétates	60	402	Diffusion. Bibliographie de la — . .	1	710
Diéthylacétate d'argent	60	402	— Caoutchouc. Propriétés du — . .	1	708
— de baryum	60	403	— Cloisons poreuses. Vitesse de —		
— de calcium	60	403	à travers les —	1	696
— ferrique	60	403	— — — — de transpiration à tra-		
— de plomb	60	403	vers les —	1	695
— de zinc	60	403	— Endosmose et —. Relations entre		
Diéthylacétone	57	314	l'endosmose et la —	1	688
Diéthylacétylacétate de baryum . . .	62	1679	— des gaz. — par contact direct.		
— de sodium	62	1679	Expériences de Berthollet, — de		
Diéthylallylcarbinol	56	175	Merget	1	692
Diéthylamidophénol	56	526	— — — Mesure de la densité de		
Diéthylamine	64	57	l'ozone. Perméabilité des parois		
Diéthylaniline	65	436	poreuses. Expériences de Sainte-		
— Dérivés de la —	65	437	Claire-Deville	1	698
Diéthylbenzine	55	448	— — Différents modes d'écoulement		
Diéthylbenzoate d'argent	61	817	des gaz	1	696
Diéthylcarbinol	56	114	— — à travers des ouvertures très		
Diéthylcarboboate d'argent	61	952	resserrées. Vitesse d'effusion à		
Diéthylchloroformamide	67	211	travers les cloisons poreuses. —		
Diéthyle	55	269	Diffusionomètre Graham	1	694
Diéthylèneditolydiamine	65	1327	— — à travers une paroi liquide.		
Diéthylène-triamide	65	1377	Atmolyse, ses applications	1	707
— -triamine	64	184	— — Vitesse du mouvement des		
— -urée	67	631	gaz. Expériences de Bunsen . . .	1	697
Diéthyléthylénolactate d'argent . . .	62	1601	— — Perméabilité des métaux. Ex-		
— de baryum	62	1601	périences de Sainte-Claire-Deville.	1	701
— de calcium	62	1601	— — — de Cailletet, de Sainte-		
— de cuivre	62	1601	Claire-Deville et Troost	1	704
— de lithium	62	1601	— — — à la température ordinaire.	1	705
— de plomb	62	1601	— des liquides par contact direct.		

Expériences de Graham, de Mari- gnac	4	684
Diffusion — Lois de la — des li- quides	1	686
— des liquides à travers une cloison porcuse, Expériences de Dutro- chet	1	687
Difluobenzoate de baryum	61	662
— de calcium	61	662
Diformodiacéto-azotate ferrique .	60	87
—	60	192
Digestion	71	790
—	74	172
— Bactéries. Intervention des — dans la digestion	75	368
— Généralités sur la —	75	172
— Modes et lieux d'absorption des produits de la —	75	389
— de la cellulose	75	371
— gastrique. Influences diverses sur la —	75	223
— stomacale. Théorie de la — . .	75	233
Digitaléine	56	371
Digitaline	56	371
Digitonine	56	371
Digitoxine	56	371
Diglucosides	56	424
— amorphes	56	429
Diglucoside benzylalocyanhydri- que	56	369
— benzylaloformique	56	368
Diglycoléthylénate d'argent . . .	63	2766
— de calcium	63	2766
— de potassium	63	2766
Diglycollamide	67	852
Diglycollate d'ammonium	62	1516
— d'argent	62	1517
— de baryum	62	1517
— de calcium	62	1517
— de cuivre	62	1517
— de lithium	62	1516
— de magnésium	62	1517
— de plomb	62	1517
— de potassium acide	62	1516
— de potassium et de sodium . .	62	1516
— de sodium	62	1516
— de strontium	62	1517
— de zinc neutre	62	1517
Diglycollimide	67	853
Diguanide	65	1457
Diheptylacétate de baryum . . .	60	461
— de cuivre	60	461
Diheptylacétone	57	333
Dihexolactone	62	1587
—	63	2221
Dihexonate d'argent	63	2221
— de baryum	63	2221

Dihexonate de calcium	63	2221
Dibexylacétone	57	332
Dihexylène	55	302
Dibhydrate de diallyle	55	304
—	56	156
—	56	204
— de térébenthène	55	698
— d'oxyde de zinc	17	47
Dibydrazone	61	1351
Dihydrocoumaroxime	62	1979
Dihydro-diazorésorcine	56	598
Dibydrophosphate pentasodique .	13	130
Dihydro-tétrazorésorufine	56	598
Dibydruce d'anthracène	55	589
Diimides. Composés diimidés . .	89	102
Diimidophtaléine	56	486
Diiodacétates	60	268
Diiodacétate d'argent	60	269
— de baryte	60	269
— de plomb	60	269
Diiodhydrate d'acétylène	55	173
— de térébenthène	55	707
— de terpène	56	211
Diiododipbénate d'argent	61	1342
Diiodofluorescéine	56	589
Diiodonitrophénols	56	524
Diiodo-oxybenzoate d'argent . . .	62	1843
— de baryum	62	1843
— de calcium	62	1843
— plombique	62	1843
— sodique (di-)	62	1843
— sodique (mono-)	62	1843
Diiodophénol	56	508
Diiodosalicylate d'ammonium . .	62	1804
— de baryum basique	62	1804
— de baryum	62	1804
— de calcium	62	1804
— de potassium	62	1804
— de sodium	62	1804
Diiodure d'acétylène	55	180
— d'éthylène	55	264
Diisoamyloxalate de baryum . . .	62	1616
— d'éthyle	62	1616
Diisobutyramide	67	311
Diisobutyrate de baryum	60	843
Diisocyminylsulfo-urée	68	1378
Diisonitrososuccinate d'argent . .	61	1046
Diisopropylacétone	57	322
Diisopropylallylcarbinol	56	175
Diisopropylcarbinol	56	122
Diisopropyle	55	298
Diisopropyléthylénolactate d'ar- gent	62	1613
— de baryum	62	1613
Diisopropylloxalate de baryum . .	62	1607
— de calcium	62	1607
— de zinc	62	1607

Dilatation. Coefficients de — de corps cristallisés ou homogènes.	1	574	Diméthylbenzoylacétate d'argent	62	2028
— Corps gazeux. Dilatation sous pression constante	1	578	— de baryum	62	2028
— — — sous volume constant.	1	578	— de calcium	62	2028
— Corps liquides. Dilatation apparente	1	575	— de sodium	62	2027
— — — Variations de la — avec la température.	1	576	Diméthylbenzoylformiate d'argent.	62	2037
— Corps solides cristallisés et homogènes	1	572	— de baryum	62	2037
— — du système eubique.	1	573	— de plomb	62	2037
— — du système hexagonal ou rhomboédrique	1	573	— de potassium	62	2037
— — du système du prisme droit à base rectangle et des systèmes obliques	1	573	— de sodium	62	2037
— — du système quadratique.	1	573	m-Diméthyl-o-benzylbenzoate d'ammonium	61	942
Dimargarine	56	260	m- — -o- — de baryum.	61	942
Dimésitylméthane	55	562	Diméthylbenzylcarbinol	56	164
Dimétabromobenzoate de baryum.	61	682	—	56	177
— de cadmium	61	682	Diméthylcarbinol	56	97
— de calcium.	61	682	Diméthyl-cétopentène	62	1766
Dimétadibromotoluène	55	402	Diméthylchloroformamide	67	211
Dimétadichlorophénol.	56	501	Diméthylidibenzyle	55	558
Dimétadioxytoluène.	56	617	Diméthylidibutylacétate de magnésium	60	446
Dimétaphosphates de cuivre	26	87	— de sodium	60	446
Dimétaphosphate de cuivre et d'ammoniaque	26	88	Diméthylidiéthylméthane	55	311
— sodico-potassique	13	144	Diméthylidiphénylcarbonyle	57	399
— de soude	13	141	Diméthyl-diphényléthane	55	559
Diméthocaféine	66	628	— -diphénylméthane	55	555
Diméthylacétacétate de baryum.	62	1668	— —	55	559
Diméthylacétamide	67	225	Diméthyle.	55	214
Diméthylacéto-uréide	67	650	Diméthylène	55	184
Diméthylacrylate d'argent	61	554	Diméthyléthylacétates	60	407
— de baryum.	61	554	Diméthyléthylacétate d'argent	60	408
— de calcium	61	554	— de baryum.	60	407
— de cuivre	61	554	— de calcium.	60	407
— de plomb	61	554	— de cuivre	60	407
— de sodium	61	554	— de magnésium	60	407
— de zinc	61	554	— de plomb	60	407
Diméthylallylcarbinol.	56	174	— de soude	60	407
Diméthylamidophénol.	56	526	— de zinc	60	408
Diméthylamine	64	37	Diméthyléthylbenzine.	55	447
Diméthylamines iodobismuthiques.	24	98	Diméthyléthylcarbinol	56	115
Diméthylaniline.	65	422	Diméthyléthylène-diméthylamine	64	177
—	88	126	Diméthylglycérine	56	274
— Produits de substitution de la —	65	426	Diméthylglyccolle	64	243
Diméthylanilines iodobismuthiques	24	100	Diméthylhomogentisate d'ammnium	63	2275
Diméthylanthracène	55	619	— d'argent	63	2275
Diméthylanthraquinon	58	678	— de cuivre	63	2275
Diméthylbenzhydrol.	56	172	— de plomb	63	2275
Diméthylbenzines	55	422	Diméthylhomophthalate d'argent.	61	1308
Diméthylbenzoate de calcium.	61	754	— dipotassique	61	1308
Diméthylbenzophénone	55	385	Diméthylhydrazine	64	100
—	57	397	Diméthylhydroquinone	56	602
			Diméthylisobutylcarbinol	56	122
			Diméthylisophtalate de baryum.	61	1297
			Diméthylisopropylcarbinol	56	119
			Diméthylkétine	65	1246
			Diméthylmalate d'argent	63	2469
			— de baryum	63	2469
			— de calcium.	63	2469

Diméthylmalonate d'argent	61	1073
— de plomb	61	1073
— de zinc	61	1073
Diméthylméthénylamidine	64	123
Diméthylinaphthaline	55	518
Diméthylomhellate de haryum	63	2335
— de calcium	63	2335
Diméthylloxamide	67	368
Diméthylloxétone	63	2221
Diméthylparanisidine	56	527
Diméthylphénols	56	547
Diméthylphénylacétate d'argent	61	808
— de haryum	61	808
— de calcium	61	808
— de fer	61	808
— de magnésium	61	808
— de mercure	61	808
— de plomb	61	808
— de potassium	61	808
Diméthylphénylacétone	55	557
Diméthylphénylglyoxylate d'ar- gent	62	2023
— de baryum	62	2023
— de calcium	62	2023
Diméthylphénylsulfamide	68	1139
Diméthylphosphines	69	300
Diméthylpropane	55	280
Diméthylpropylcarhinol	56	119
Diméthylpyrrol	65	756
Diméthylquinoléine	65	1036
Diméthyl- α -résorcyate d'argent	63	2256
— — de fer	63	2256
— — de plomb	63	2256
— — de potassium	63	2256
— — de zinc	63	2256
Diméthylstihine	69	202
α -Diméthylsuccinate de baryum	61	1091
β - — de cadmium	61	1092
α - — de cuivre	61	1092
α - — de plomb	61	1092
α - — de potassium	61	1091
Diméthylsuccinimide	67	422
Diméthylsulfamide	67	892
Diméthyltartrate de baryum	63	2763
— de calcium	63	2763
— de cuivre	63	2764
— de magnésium	63	2764
— de mercure	63	2764
— de plomb	63	2764
— de potassium	63	2763
Diméthyltéréphtalate de haryum	61	1297
Diméthytolane	55	620
Diméthyltoluquinoléine	65	1044
Diméthylurée	67	630
Diméthylxanthine	75	796
Dimorphes. Substances — Volume spécifique des —	1	743
Dimyricylamine	64	97

Dinaphtols	56	631
Dinaphtylacétone	57	414
Dinaphtylacétylène	55	665
Dinaphtylanthrylène	55	670
Dinaphtyldiquinon	58	741
Dinaphtyle	55	659
Dinaphtyle heptabromé	55	661
— sulfonique	55	509
— tétrachloré	55	661
— tétranitré	55	660
Dinaphtyléthane	56	663
— éthylène	55	664
— méthane	55	661
— m-phénylène-diamine	65	1372
— sulfocarbamides	68	1374
— sulfo-urée symétrique	68	1377
— trichloréthane	55	663
Dinaphtylurées	68	1328
Dinitranisate d'argent	62	1847
— de potassium	62	1847
Dinitréthane	55	233
Dinitrile	14	119
Dinitro- <i>o</i> -acétanide	68	1167
Dinitroacétonitrile	67	277
Dinitroamidophénol	56	532
Dinitrohenzine	55	372
—	38	100
<i>m</i> -Dinitrobenzoate d'ammonium	61	695
<i>m</i> - — d'argent	61	696
<i>m</i> - — de haryum	61	695
<i>o</i> - — de baryum	61	694
<i>op</i> - — de haryum	61	696
<i>p</i> - — de haryum	61	697
(<i>v</i>) <i>m</i> - — de haryum	61	697
<i>m</i> - — de calcium	61	696
<i>o</i> - — de calcium	61	694
<i>op</i> - — de calcium	61	696
<i>m</i> - — d'éthyle	61	696
<i>m</i> - — de magnésium	61	695
<i>op</i> - — de magnésium	61	696
<i>m</i> - — de manganèse	61	696
<i>m</i> - — de plomb	61	695
<i>m</i> - — de potassium	61	695
<i>o</i> - — de potassium	61	694
<i>m</i> - — de sodium	61	695
<i>o</i> - — de sodium	61	694
<i>m</i> - — de strontium	61	695
α -Dinitrobenzoylbenzoate d'ammo- nium	62	2112
α - — de calcium	62	2112
α - — de cuivre	62	2112
α - — de zinc	62	2112
Dinitrohenzylidénphthalide	62	2117
Dinitrohenzyltoluène	55	552
Dinitrobrucine	66	569
Dinitrochloromésitylène	55	438
Dinitrocrosol	56	546
Dinitro-crésolphtaléine	63	2696

Dinitrocuminat d'argent	61	802	β -Dinitronaphtoate de sodium . .	61	914
— de calcium	61	802	Dinitronaphtols	88	588
— d'éthyle	61	802	Dinitro-orcine	56	624
Dinitrocumylate de baryum	61	804	— -oxybenzoate d'argent	62	1846
— de calcium	61	804	— — — de baryum	62	1846
Dinitrodibenzylcarbonate de ba-			— — — de potassium	62	1846
ryum	61	1353	— — — neutre	62	1846
— de calcium	61	1353	— -oxytéréphtalate d'argent . .	63	2593
Dinitrodibromodiimidophtaléine .	56	486	— — — de calcium	63	2593
Dinitrodibromo-diphényltri- chloréthane	55	545	— — — de plomb	63	2593
Dinitrodibromofluorescéine	63	2858	— -para-éthyltoluène	55	442
Dinitrodiméthylacétates	60	410	Dinitrophénates	56	514
Dinitrodiméthylacétate d'ammo-			α -Dinitrophénate d'argent	61	1343
niaque	67	410	α — de baryum	61	1343
— d'argent	60	411	β — —	61	1344
— de baryum	60	410	Dinitrophénols	56	515
— de calcium	60	410	Dinitrophénol	56	508
— de sodium	60	410	— - α	56	513
Dinitrodiphénylaminés	65	406	— - β	56	514
Dinitrodiphénylméthane	55	541	Dinitrophénylcarbonate de ba-		
Dinitro-ditolylméthane	55	554	ryum	61	930
— -ditolyltrichloréthane	55	557	Dinitrophénylsalicylate d'argent .	62	2084
Dinitrodurol	55	446	— de baryum	62	2084
Dinitrodurylate de baryum	61	804	— de calcium	62	2084
— de calcium	61	804	α -Dinitrophlorétate d'ammonium .	62	1920
Dinitrofluorescéine	56	589	β — —	62	1920
—	63	2858	α — d'argent	62	1920
— diacétique	56	589	β — de baryum	62	1921
Dinitrohydrocinnamate d'argent .	61	778	α — de potassium	62	1920
— d'éthyle	61	778	β -Dinitrophthalate d'ammonium .	61	1258
Dinitrohydrocoumarate d'ammo-			α — de baryum	61	1257
nium	62	1912	β — —	61	1258
— d'argent acide	62	1912	α — de calcium	61	1257
— neutre	62	1912	Dinitropodocarpate d'argent . . .	62	2067
— de baryum	62	1912	— de baryum	62	2067
— de calcium	62	1912	— de potassium	62	2067
— de plomb	62	1912	Dinitrosalicylate d'ammonium . .	62	1810
Dinitrohydroquinone	56	606	— d'argent	62	1810
Dinitroisophtalate d'argent	61	1271	— de baryum	62	1810
— de baryum	61	1271	— de baryum basique	62	1810
— de calcium	61	1271	— de plomb	62	1810
— de magnésium	61	1271	— de potassium	62	1810
— de plomb	61	1271	— — basique	62	1810
— de potassium	61	1271	— de sodium	62	1810
— de sodium	61	1271	Dinitrosobutyrate d'argent	60	336
Dinitroméllotate d'argent	62	1906	— de baryum	60	336
— de baryum	62	1906	Dinitroso-orcine	56	623
Dinitromellitate d'argent	61	1425	— -résorcine	56	596
— de calcium	61	1425	Dinitrostyrol	61	853
Dinitromésitylène	55	440	Dinitrosulfobenzide	55	377
Dinitronaphtalines	88	588	Dinitrothymol	56	558
β -Dinitronaphtaline	61	911	Dinitrotoluat de baryum	61	730
Dinitronaphtaline bromée	55	208	— de méthyle	61	730
Dinitronaphtalines chlorées (di et			Dinitro- <i>p</i> -toluate d'argent	61	745
mono-)	55	506	— - <i>p</i> — de baryum	61	745
α -Dinitronaphtoate de calcium . .	61	914	— - <i>p</i> — de calcium	61	745
β — de calcium	61	923	— - <i>p</i> — de potassium	61	745
			Dinitrotoluènes	55	410

Dinitro-toluylate d'éthyle	61	723
Dinitrotolylpropionate de baryum	61	944
Dinitroanthone	62	2085
Dinitrure d'acide cinnamique	61	843
Dinonylacétone	57	334
Dinonylbenzine	55	458
Diocetylacétate d'argent	60	475
— de baryum	60	475
Diocetylacétone	57	335
Diocetylmalonate de calcium	61	1131
Dioléine	56	261
Diopside	9	115
—	10	87
Diopase	9	135
Diorthodiamidophénol	56	528
Diorthodibromotoluène	55	402
Diortodichlorophénol	56	501
Diosphénol. Produit provenant du diosma betulina	56	783
Dioxyacétophénonnes	57	351
Dioxyadipate de baryum	63	2765
— de cadmium	63	2765
— de plomb	63	2765
— de potassium	63	2765
Dioxyanthracène	56	632
Dioxyanthraquinones	88	649
Dioxyanthaquinons	56	714
—	58	685
Dioxybénate de baryum	63	2209
— de sodium	63	2209
<i>a-m</i> -dioxybenzaldéhyde	58	826
<i>v-m</i> —	58	824
<i>a-o</i> —	58	823
<i>v-o</i> —	58	823
Dioxybenzoate symétrique (ou — <i>m-m</i> -symétrique) d'ammonium	63	2255
— — de baryum	63	2256
— — de cadmium	63	2256
— — de cuivre	63	2256
— — de sodium	63	2255
— <i>v-m</i> -d'argent	63	2237
— — de baryum	63	2237
— — de cuivre	63	2237
— — de potassium	63	2237
Dioxybenzoïde	62	1819
Dioxybenzophénone	57	370
Dioxybenzoylcarbonate d'argent	63	2606
— de plomb	63	2606
— de potassium	63	2606
— de sodium	63	2606
Dioxybromure de tungstène	18	232
Dioxybutyrate d'argent	63	2198
— de calcium	63	2198
— de zinc	63	2198
α — de calcium	63	2200
— — de potassium	63	2201
α - β — d'argent	63	2199

α - β -Dioxybutyrate de baryum	63	2199
— — de calcium	63	2199
— (de l'acide de Kocks) d'argent	62	2201
— — de baryum	63	2201
— — de calcium	63	2201
Dioxycaproate (d'Hillert) d'argent	63	2205
— — de baryum	63	2205
— — de calcium	63	2205
Dioxychrysoquinone	56	729
Dioxycrésylol	56	642
Dioxydibenzoylacétone	57	435
Dioxydibenzyle	55	550
Dioxydiphénylbutyrate de baryum	63	2388
— de potassium	63	2388
Dioxyéthylamine	56	199
Dioxyéthylène	56	197
Dioxyhydroquinon	56	606
—	56	654
Dioxyindol	68	1054
Dioxylépidène	57	392
Dioxymalonate de baryum	61	1019
Dioxyméthylanthraquinon. Isomè- res du —	58	670
Dioxy-naphtalate d'ammonium	63	2818
— de baryum	63	2818
— de cuivre	63	2818
— de plomb	63	2818
— de potassium	63	2818
Dioxy-naphtalines	88	627
Dioxy-naphtol	56	616
—	56	651
Dioxy-naphtoquinon	58	613
Dioxy-palmitate de baryum	63	2207
Dioxyphénylanthranol	56	488
Dioxyphénylcarbinols	56	677
Dioxypropylacétate de baryum	63	2207
Dioxyquinoléines	65	975
Dioxyquinon	58	571
Dioxyrétistène	55	623
Dioxystilbine-diamine	65	1529
Dioxytartrate de baryum	63	2968
— de sodium	63	2968
Dioxythymoquinon	56	711
—	58	596
Dioxythymoquinone	56	711
Dioxy-toluaté d'ammonium	63	2279
— de baryum	63	2279
— de cuivre	63	2279
— de plomb	63	2279
— de potassium	63	2279
Dioxyvalérianate d'argent	63	2202
— de baryum	62	1572
— —	63	2202
— de calcium	63	2202
Dioxyxylénol	56	643
Dipara-dinitrodiphényle	55	527
Diparadioxyphénylcarbinol	56	677

Diparadiphénol	56	629
Diparatolylacétone	57	397
Dipara-xylile	55	560
Di- <i>paroxybenzoïque-oxybenzoate</i> de sodium	62	1830
Diphénacylmalonate d'argent	63	2848
— de potassium	63	2848
Diphénate d'argent	61	1339
— de baryum	61	1339
— de calcium	61	1339
— de magnésium	61	1339
Diphénols	56	471
Diphénol σ	56	628
— β	56	628
— γ	56	629
— δ	56	630
Diphénoléthane	56	783
Diphénoléthylène	56	783
Diphénoltrichloréthane	56	784
Diphénopropionate d'argent	63	2387
— de baryum	63	2387
— de calcium	63	2387
— de plomb	63	2387
Diphénosuccindène	61	1351
Diphénosuccindone	61	1351
Diphénylacétate d'ammonium	63	2399
— d'argent	61	932
— de baryum	61	932
— de calcium	61	932
— d'éthyle	61	933
— de potassium	63	2399
— de sodium	63	2399
— de zinc	61	932
Diphénylacétone	57	403
Diphénylamide-benzolsulfonique	68	1141
Diphénylamidobenzénylamidine	65	1418
Diphénylamine	88	140
— Dérivés de la —	65	395
Diphénylasparagine	68	1265
Diphénylbenzamide	68	1297
Diphénylbenzénylamidine	65	1365
Diphénylbenzine	55	640
— dinitrée	55	641
— trinitrée	55	641
Diphénylbrométhane	55	540
—	55	548
Diphényl-brométhylène	55	576
Diphénylbutylène	55	558
—	55	631
Diphénylcarbimide	68	1320
Diphénylcarbinol	56	171
<i>m</i> -Diphénylcarbonate d'ammonium	61	928
<i>m</i> - — d'argent	61	929
<i>m</i> - — de baryum	61	929
<i>m</i> - — de calcium	61	929
<i>m</i> - — de cuivre	61	929
<i>m</i> - — d'éthyle	61	929
<i>m</i> - — de sodium	61	929

<i>o</i> -Diphénylcarbonate d'argent	61	927
<i>o</i> - — de baryum	61	927
<i>o</i> - — de calcium	61	927
<i>o</i> - — d'éthyle	61	927
<i>o</i> - — de potassium	61	927
<i>p</i> - — d'ammonium	61	929
<i>p</i> - — de baryum	61	930
<i>p</i> - — de calcium	61	930
<i>p</i> - — d'éthyle	61	930
<i>p</i> - — de magnésium	61	930
Diphényl-chlorométhane	55	539
Diphénylcyanamide	68	1346
Diphényldibrométhane	55	540
Diphényldibrométhylène	55	341
Diphényldicarbonat d'ammonium	61	1338
— d'argent	61	1338
— de baryum	61	1338
— de calcium	61	1338
Diphényl-dichloréthylène	55	341
—	55	576
Diphényl-dichlorométhane	55	539
Diphényl-disulfamide	55	531
Diphényle	55	339
—	55	521
—	61	929
—	88	519
— Carbures analogues au —	88	519
— Dérivés bromés du —	55	525
— — chlorés du —	55	524
— — nitrés du —	55	526
— — oxygénés du —	88	528
— — sulfuriques du —	55	529
— dibromé	55	526
— dibrométhylène	55	576
— dibromo-dinitré	55	528
— dichloré	55	524
— dichloro-dinitré	55	528
— diiodé	55	526
— dinitré	55	527
— isobromo-nitré	55	528
— monobromé	55	525
— monochloré	55	524
— mononitré	55	526
— nitro-bromé	55	528
— parabromo-paranitré	55	528
— pentachloré	55	525
— perchloré	55	525
— tétranitré	55	527
Diphénylénaacétate d'argent	61	948
<i>m</i> -Diphénylénaacétone-carbonate d'argent	62	2136
<i>o</i> - — de baryum	62	2136
— — de calcium	62	2136
Diphényléne crésylméthane	55	658
— phénylméthane	55	657
— tolylméthane	55	658
Diphényléthane	55	542
— dicarbonate de calcium	61	1353

Diphényléthane tricarbonat d'argent	61	1413
— — de baryum	61	1413
Diphényléthylène	55	575
Diphénylguanilguanidino	65	1460
Diphénylmaléate d'argent	61	1358
— — neutre	61	1358
— de calcium	61	1358
— de diéthyle	61	1358
— de potassium	61	1358
Diphénylméthano	55	538
—	88	325
— Dérivés bromés du —	55	540
— — chlorés du —	55	539
— — nitrés du —	55	541
— Homologues du —	88	340
Diphénylméthane dicarbonate de baryum	61	1347
— dinitré	55	541
— tétranitré	55	541
Diphénylméthylphosphine	69	382
Diphénylméthylphtalide	62	2145
Diphényl-monosulfamide	55	530
Diphénylnaphtylméthano	55	635
Diphénylo-méthylène	55	566
Diphénylosulfuride	55	529
Diphényloxybutyrate de baryum	62	2097
Diphénylphénylacétone	57	415
Diphénylphénylène-méthane	55	668
Diphénylphosphine	69	380
Diphénylphtalide	61	969
—	62	2143
Diphénylphtalide-carbonat d'argent	63	2703
— — de calcium	63	2703
Diphénylphtaloyle d'argent	62	2149
— de calcium	62	2149
Diphénylpropane	55	556
Diphénylpyrone-carbonat d'ammonium	63	2409
— d'argent	63	2409
— de baryum	63	2409
Diphénylsébacamide	61	1124
Diphénylsuccinide	62	2097
Diphénylsulfone	55	529
Diphénylsulfo-urée	68	1364
Diphényltartramide	68	1260
Diphényltricarbonat d'argent	61	1411
— de baryum	61	1411
Diphényltribrométhane	55	540
—	55	544
Diphényltrichloréthane	55	311
—	55	543
Diphénylurées	68	1325
Diphényluréthane	68	1321
Diphosphényle	69	386
Diphosphoniques. Composés —	69	386

Diphosphoniques. Dérivés —	69	388
Diphtalate d'argent	63	2844
— de baryum	63	2844
Diplatinoazotite de glucinium	16	15
Diplococcus	62	1537
Dipropargyle	55	306
Dipropylacétate d'argent	60	433
— de baryum	60	433
Dipropylacétone	57	321
Dipropylacrylate de baryum	61	572
— de calcium	61	572
— de plomb	61	572
— de zinc	61	572
Dipropylallylcarbinol	56	175
Dipropylbenzines	55	456
Dipropylcarbinol	56	121
Dipropyléthylénolactate d'argent	62	1612
— de baryum	62	1612
— de calcium	62	1612
— de cuivre	62	1613
— de plomb	62	1612
Dipropylkétine	65	1249
Dipropyloxalate d'argent	62	1605
— de potassium	62	1605
— de zinc	62	1605
Dipyridile	65	1307
Dipyrogallopropionate de baryum	63	3004
Dipyroméconate de baryum	62	1754
— de calcium	62	1755
— de sodium	62	1754
Diquinidine	66	395
Diquinoléine	65	1365
Diquinolydines	65	929
Dirésorcine	56	589
Dirésorcine-acétone	56	593
— phtaléine	63	2955
— phtaline	63	2860
Disalicylamide	68	1096
Disilicate-hexaméthylque	6	264
— hététhylque	6	263
Disilicium hexéthyle	6	248
Dislysine	74	271
Disomose	23	174
Dispoline	65	1041
Dissociation	1	579
— Analogies de la — avec les phénomènes de vaporisation et de transformation	1	606
— Atmosphère inerte. — dans une —	1	600
— Bibliographie de la —	1	654
— de l'acide carbonique	1	585
— de l'acide chlorhydrique	1	589
— de l'acide iodhydrique. Expériences de M. Hautefeuille	1	591
— de l'acide sélénhydrique	1	602
— de l'acide sulfureux	1	588

Dissociation de l'acide tellurhydrique	1	602
— du carbonate de chaux. Expériences de M. Debray	1	589
— de l'hydrate de chlore. Expériences de M. Isambert	1	596
— des chlorures ammoniacaux. Expériences de M. Isambert	1	593
— des chlorures de bore et de silicium	1	601
— du chlorure de platine	1	604
— Comparaison entre la — par voie sèche et par voie humide	1	643
— Composés formés par l'acide sélénieux avec les hydracides. — Expériences de M. Ditté	1	594
— Conséquences des phénomènes de —	1	607
— Décomposition des composés directs, sous l'influence de la chaleur	1	625
— — par des dissolutions salines	1	639
— — par un dissolvant. Chlorure d'aluminium. Carbonates et borates. Aluns. Sels ammoniacaux	1	625
— de l'eau. Décomposition de l' — par la platine	1	584
— — par méthode de diffusion	1	581
— — par méthode de dissolution	1	582
— — par méthode de refroidissement	1	583
— Expériences qui indiquent la décomposition des corps à basses températures	1	580
— — qui donnent la tension de dissociation à diverses températures	1	589
— — Efflorescence. Conditions de l' —	1	597
— par des liquides autres que l'eau. — de l'oxychlorure de calcium par les alcools éthylique, butylique, amylique, propylique	1	640
— Maximum de la —	1	600
— Maximum de la — par voie humide	1	642
— de l'oxyde de carbone. Action du charbon sur l'oxyde de carbone et sur l'acide carbonique	1	586
— — Emploi du tube chaud et froid	1	585
— — Etude des produits gazeux des foyers métallurgiques	1	587
— de l'oxyde d'iridium. Expériences de Sainte-Claire-Deville et Debray	1	595
— Ozone. Protoxyde d'argent	1	605
— Relation entre la chaleur de formation d'un composé et sa ten-		

sion de —	1	596
Dissociation des sels ammoniacaux en dissolution	14	54
— des sels par l'eau. Etat d'équilibre correspondant à une température donnée	1	627
— — Influence de la température	1	632
— — — des substances étrangères dissoutes	1	632
— — — Nitrate de bismuth	1	633
— — — Sous-nitrate de bismuth	1	634
— — — Oxychlorure d'antimoine	1	635
— — — Oxychlorure de calcium	1	635
— — — Sesquichlorure d'antimoine	1	634
— — — Sulfate de mercure	1	627
— — — Sulfate double d'ammoniaque de plomb	1	639
— — — Sulfate double de potasse et de chaux	1	635
— — — Sulfate double de potasse et de plomb	1	639
— Tension de la —	1	579
— — Variation de la — de —. Expériences de Debray	1	598
— — — de M. Isambert	1	599
Dissolution	1	522
— Action des liquides sur les gaz	1	522
— Bibliographie	1	447
— Expériences de Carius	1	525
— — de Berthelot	1	442
— — de Bunsen	1	523
— — de Cailletet	1	526
— — de Khanikoff et Louguinine	1	526
— Lois de la —	1	522
— Passage de l'état solide à l'état liquide	1	440
— Phénomènes thermiques qui accompagnent la —	1	442
— Pressions très élevées. — sous pressions des	1	526
— Solubilité. Causes qui font varier la —	1	443
— — Influence de l'état moléculaire de la substance soluble	1	446
— — Influence de la nature du corps sur la —	1	443
— — Influence des substances déjà dissoutes sur la —	1	445
— — Influence d'un second dissolvant sur la —	1	445
— — Influence de la pression sur la —	1	446
— Variations de la — avec la température	1	441
Distanméthyle	22	26

Distannéthyle	22	264
Distanpropyle	22	267
Distéarine	56	258
Disthène	9	119
Distillation. — fractionnée dans le vide et dans la vapeur d'eau, pour les composés organiques	55	19
— des résines	86	391
Distyrénate d'argent	61	952
— de haryum	61	952
— de calcium	61	952
— d'éthyle	61	952
Distyrol	61	840
Disulfacétone	57	272
Disulfate trisodique	13	114
Voyez également à Bisulfate et Sul- fate acide		
Disulphhydrate diphenylique	55	531
Disulphhydrine de glycérine	56	248
Disulphhydromyazotate de potasse	12	180
Disulfocarbamates métalliques	67	481
Disulfocyanogène	67	569
Disulfotoluéate de haryum	61	748
Disulfo-urées	68	1382
Disulfure sulfocarhamique	14	135
Ditamine	66	82
Ditellurate d'ammoniaque	14	80
Ditéréhène	55	723
Dithioacétanilide	68	1215
Dithiohenzolate d'ammoniaque	55	373
Dithiocarbamate de henzylammo- nium	57	185
Dithionates ou hyposulfates. Voyez Hyposulfates	11	394
Dithionate de soude. Voyez aussi Hypo-sulfate de soude	13	96
Dithio-oxanilide	68	1232
Dithymol	56	556
Dithymoléthylénoquinon	58	627
Dithymyltrichloréthane	56	558
Ditolylacétone	55	325
—	61	943
Ditolylhenzénylamidine	65	1365
Ditolylcarholactone	62	2096
Ditolylchloréthane	55	557
Ditolylchloréthylène	55	557
Ditolyle	55	382
—	55	551
Ditholyléthane	55	556
p—	61	944
Ditolyléthylène	55	577
Ditholylméthane	55	554
α-Ditolylpropionate d'argent	61	944
α— de baryum	61	944
α— de calcium	61	943
α— de cuivre	61	944
α— de plomb	61	944
Ditolyltrichloréthane	55	557

Diuréide glycollique	67	688
— pyruvique	67	729
Divalérine	56	257
Divalérylendivalérianate de ba- ryum	62	1772
— de cuivre	62	1773
— de sodium	62	1772
Divalolactone	62	1572
—	63	2221
Divalonate d'argent	63	2220
— de haryum	63	2220
— de calcium	63	2220
Dixylacétone	57	440
Dixylchloréthane	55	561
Dixylle	55	558
Dixylguanidine	65	1398
Dolérites à structure ophitique	9	219
Dolomie	9	142
— Analyse de la —	31	220
— Dosage de la chaux et de la ma- gnésie dans une —	34	5
Dorure sur porcelaine	42	508
— sur verre	40	277
Dracol	56	478
Drèches. Analyse des —	34	310
Duboisine	66	508
Dulcine	56	332
Dulcitane. Formation de la — par action de la chaleur sur la dul- cite	56	333
— Ethers de la —	56	335
— diacétique	56	335
— dihenzoïque	56	336
— dihutérique	56	335
— distéarique	56	336
— monobromhydrique	56	335
— monochlorhydrique	56	335
— tétrahenzoïque	56	336
— tétrahromhydrique	56	336
— tétracétique	56	336
— tétrastéarique	56	336
Dulcite	84	265
— Propriétés et réactions de la —	56	332
— Recherche qualitative de la —	34	514
— chlorhydrohromhydrique	56	335
— chlorhydrohromhydrotétranique	56	335
— diacétique	56	335
— dihromhydrique	56	335
— dihromhydrotétranitrique	56	335
— dichlorhydrique	56	335
— dichlorhydrotétranitrique	56	335
— hexahenzoïque	56	335
— hexacétique	56	335
— hexanitrique	56	335
— pentacétique	56	335
— tétranitrique	56	335
Dulcitolose	56	334
—	56	382

Dulong (chimiste)	4	91
Duodécylamine	60	448
—	64	96
Duodécylène	55	323
Duplothiacétone ou disulfacétone	57	272
Durène carbonate de baryum	61	1443
— de calcium	61	1443
Durène dibenzoyl	55	446
Durol	55	427
—	55	445
Duroylbenzoate d'ammonium	62	2132

Durohylbenzoate d'argent	62	2132
— de baryum	62	2132
— de calcium	62	2132
— de cuivre	62	2132
— de plomb	62	2132
— de potassium	62	2132
— de sodium	62	2132
Durylbenzoyl	55	446
—	57	401
Duryldibenzoyl	57	437
Dynamite-gomme	85	115

E

Eau	4	171
— Action de l'— sur le cyanogène	5 ^a	258
— — sur le verre	40	23
— Analyse des gaz de l'— par l'eudiomètre Schlœsing	31	406
— — quantitative de l'— . Dosage par pesée directe	4	285
— Dosage de l'— par la perte de poids	4	282
— — de l'humidité	4	284
— Dosage de l'— des matières communes	31	381
— — rapide de l'oxygène dans l'— par la méthode Schutzenberger et Gérardin	31	410
— contenue dans les météorites	10	72
— Gaz à l'—	4	167
— Gaz de l'— . Extraction des — par la méthode Schlœsing	31	402
— — Mesure des — par le volumètre Schlœsing	31	404
— Historique de l'—	4	171
— Propriétés physiques de l'— à l'état liquide	4	181
— — — à l'état solide	4	178
— Rôle chimique de l'—	4	199
— — de l'— dans la chimie organique	4	209
— — de l'— dans l'électrolyse	4	192
— — — dans les matières azotées	4	214
— — — dans les matières sucrées	4	213
— — de l'— dans les réactions chimiques	4	195
— — de l'— dans le règne organique	4	215
— — — dans les sels ammoniacaux	4	208
— Solubilité des gaz dans l'eau	4	183

Eau. Tables de solubilité de quelques corps dans 100 parties d'—	4	185
— Usages de l'— (ou usages des eaux ordinaires, eaux douces et eaux potables)	4	237
— Vapeur d'eau	4	186
Eaux distillées :		
Eau distillée simple	4	189
— — Préparation, et essai de l'—	31	41
Eaux distillées médicamenteuses	4	191
Eaux douces :		
Les indications données ici trouvent un complément, dans la table, à Eaux potables.		
— Analyse bactériologique des —	31	394
— —	91	23
— Analyse qualitative des —, ou examen des —, par l'analyse qualitative microchimique	35	112
— — qualitative des —. Acides et bases. Matières organiques	4	239
— Analyse quantitative des —	4	251
— — — Hydrotimétrie, chlore, acide sulfurique, acide azotique, silice, chaux, magnésie	4	251
— — — Soude, gaz carbonique libre, matières organiques, etc.	4	255
— — — Résidu total	4	255
— Germes. Répartition des — dans les eaux	71	81
Eaux d'égout :		
— — Analyse des —	34	248
Eaux du gaz :		
— — Extraction de l'ammoniaque des —	81	43
Eaux gazeuses	5	148
Eaux d'irrigation et de drainage :		
— — — Analyse des —	34	247

Eau de mer :

- — Analyse de l' — de mer par la méthode Sainte-Claire-Deville . . . 31 411

Eaux minérales :

- — Généralités sur les — 4 219
- — Analyse qualitative des — . . . 4 242
- Acides, brome, iode, oxydes, etc. . . 4 242
- — des dépôts et concrétions des sources. Substances existant en faible quantité 4 246
- — Analyse quantitative des — . . . 4 277
- Calcul de l'analyse 4 277
- Recherche des matières rares . . . 31 386
- — Travail à la source 4 259
- — — Travaux de laboratoire . . . 4 265

DIVISION DES EAUX MINÉRALES EN CINQ

- grandes classes 4 221
- — Bicarbonatées calciques . . . 4 232
- — Bicarbonatées sodiques . . . 4 231
- — Chlorurées sodiques. Eau de mer 4 228
- — Ferrugineuses. Ferrugineuses artificielles 4 235
- — Sulfatées calciques et sodiques 4 233
- — Sulfatées magnésiennes . . . 4 234
- — Sulfatées sodiques et calciques 4 233
- — Sulfurées 4 221
- — Sulfurées calciques 4 225
- — Sulfurées sodiques 4 222

Eaux pluviales :

- — Dosage de l'alcool dans les — . . 34 266
- — de l'ammoniaque des — . . . 34 250
- — — des bases dans les — . . . 34 266
- — — des chlorures dans les — . . 34 265
- — — des nitrates des — 34 254
- — — et des nitrites des — . . . 34 261
- — — des nitrites des —
- Procédé Chabrier 34 262
- — — des sulfates des — 34 266

Eaux potables :

Voyez également **Eaux douces.**

- Analyse bactériologique des — . . 91 23
- Analyse chimique des — 91 11
- — hydrotimétrique des — . Procédé Boutron et Boudet 34 239
- — Dosage de l'ammoniaque dans les — 34 228
- — — du chlore dans les — . . . 34 235
- — — du fer dans les — 34 232
- — — des matières organiques dans les — 34 230
- — — des nitrates et des nitrites dans les — 34 229
- — Dosage rapide de l'oxygène dissous dans les — . Procédé Schutzenberger et Gérardin . . . 14 236

Eaux potables. Dosage des sels mi-

- néraux dans les — 34 227
- — Description des principales espèces bactériennes trouvées dans les — 91 54
- — Détermination quantitative des organismes inférieurs trouvés dans les — 34 241
- — Essais pour reconnaître une eau potable 31 384
- Extraction des gaz dissous dans les — 34 238
- — Généralités sur les — 91 1
- — Recherche qualitative du brome et de l'iode dans les — . . 34 235
- — — des organismes microscopiques. Emploi de la gélatine comme milieu de culture 34 242
- — — qualitative et préparation des organes microscopiques . . . 34 244

Eaux vannes :

- — Fabrication de l'ammoniaque avec les — 81 4

Eau oxygénée :

- — Analyse de l' — 4 291
- — Bibliographie de l' — 4 303
- — Dosage de l' — 4 300
- — Historique de l' — 4 289
- — Préparation de l' — 4 292
- — Propriétés de l' — 4 295
- — Recherche de l' — 4 300
- — Urine contenant de l' — 75 1029
- — Usages de l' — 4 302

Ebelmen (chimiste) 1 92

Ebullition 1 472

— Causes qui font varier l' — . . . 1 475

— Conception théorique de l' — . . . 1 482

— Détermination des températures d' — . Appareil de M. Berthelot et expériences de MM. Sainte-Claire-Deville et Troost 1 485

— des dissolutions salines 1 487

— Évaporation des liquides surchauffés 1 493

— Explication de quelques phénomènes de l' — 1 484

— Influence d'un gaz dissous. Expériences de M. Donny, de M. Du-four 1 477

— — des limailles métalliques . . . 1 476

— — de la nature et de l'état des parois du vase 1 475

— — de la pression 1 473

— Lois de l' — 1 473

— des mélanges de liquides. Recherches de M. Berthelot. Expériences de MM. Pierre et Puchot,

et de MM. Vincent et Delachanal.	1	489
Ébullition. Mécanisme de l' — des mélanges de —	1	492
— Propriétés des liquides surchauffés. Expériences de M. Dufour .	1	479
— — Expériences de M. Gernez .	1	481
— Relations entre la composition chimique et la température d'ébullition	1	475
Écailles	75	651
— de mollusques	75	445
— des poissons	75	443
Ecgonine	66	127
Echanges nutritifs	76	407
Echelle de combustion	55	59
— de composition	55	58
Échitamine	66	82
— Sels de l' —	66	84
Échiténine	66	85
Éclairage. — par les carbures d'hydrogène	55	329
Eclairage électrique. Introduction.	36	4
— Application de l' — dans les chantiers, les rues, les appartements, les phares.	36	164
— — à la guerre	39	178
— — aux projections, à la photographie, à la médecine	39	183
— — aux théâtres	39	172
— Arc voltaïque. Action d'un courant, de la terre, d'un aimant sur l' —	39	36
— — Artifice pour augmenter l'intensité de la lumière dans une direction déterminée.	39	46
— — Charbons artificiels pour l'éclairage électrique	39	47
— — Influence de l'intensité du courant sur la longueur de l'arc. Résistance de l'arc. Force électromotrice de l'arc	39	34
— — — de la nature des électrodes sur la longueur et l'éclat de l'arc	39	33
— — Intensité moyenne de l'arc : courbe des intensités lumineuses.	39	44
— — Intensité lumineuse de l'arc .	39	39
— — Métallisation des charbons. .	39	38
— — Photométrie des foyers électriques	39	42
— — Production de l'arc, et aspect de l'arc.	39	31
— — Température de l'arc et des charbons	39	37
— — Transport de matière dans l'arc. Constitution de l'arc : trait de feu, flamme	39	32

<i>Appareils à arc voltaïque :</i>		
— — Bougies électriques. Tableau des résultats obtenus avec les — .	39	125
— — Bougie Debrun	39	123
— — — Jablochkoff.	39	113
— — — Jamin	39	121
— — — Wilde	39	119
— — Division de l'éclairage électrique par distribution. Système Gravier. — Gülcher. Régulateur Gülcher	39	108
— — Lampes à dérivation.	39	95
— — — Berjot	39	103
— — — Brockie	39	107
— — — Crompton	39	105
— — — Gérard.	39	106
— — — Million.	39	100
— — Principe de la dérivation .	39	95
— — Régulateur Gramme.	39	102
— — — Lontin	39	96
— — — de Mersanne	39	96
— — — de Tchikoleff.	39	95
— — Lampes différentielles . . .	39	77
— — Principe des lampes différentielles.	39	79
— — Régulateur Lacassagne et Thiers	39	77
— — Lampe de Brush	39	86
— — — diverses : Egger, Tchikoleff, Schukert	39	94
— — — de Pilsen	39	85
— — — de Siemens	39	80
— — — de Weston.	39	91
— — Lampes à division de lumière. Insuffisance des régulateurs précédents pour un éclairage divisé.	39	77
— — Lampes à lumière unique. Lampe Cance	39	67
— — — de Rapiéff et dérivées : Gérard, Killingworth, Hedges . . .	39	72
— — — de Solignac	39	76
— — Lampes à réaction électrodynamique : Van Malderen, Fernet.	39	71
— — Régulateurs à mécanisme : Wallace, Farmer, Dubos, Heinrich, Puviland.	39	69
— — Régulateur Serrin et dérivés Suisse, Maxim, Bürgin.	39	61
— — — Archereau et dérivés Galle, Jaspar, Carré	39	56
— — Conditions d'un régulateur de lumière électrique. Régulateur Foucault	39	51
— — Essais d'éclairage par l'incandescence de corps mauvais conducteurs. Lampe Soleil	39	159
— — LAMPES A INCANDESCENCE. PRINCIPES DE L'INCANDESCENCE.	39	127

Éclairage électrique. Lampes à incandescence dans l'air. Lampes de Reynier et dérivées : — de Werdemann, Napoli	39	128
— — Lampes à incandescence dans le vide. Expériences et résultats obtenus.	39	158
— — Système Edison.	39	137
— — Système Lane-Fox.	39	153
— — Système Maxim.	39	154
— — Système Swan	39	148
Générateur d'électricités. Machines à courants alternatifs. . .	39	20
— — Machines à courant continu. .	36	14
— — Machine Gramme	39	5
— — Machine Pixii et dérivées : machine de l'Alliance, machine Holmes, bobine Siemens. . . .	39	3
— — Machine Siemens	39	13
— — Pile de Volta. Piles thermo-électriques	89	2
Ecorces. Ecorcement	86	364
Ecorce de Lotus. Alcaloïde de l' — .	66	605
Efflorescence des sels	2	96
Elaène	55	322
Elaidamide	67	336
Elaidate d'ammonium.	61	591
— d'éthyle	61	591
— de magnésium.	61	591
— de mercure	61	591
— de méthyle	61	591
— de plomb	61	591
— de potassium	61	591
— de sodium neutre.	61	591
Elaldine.	56	262
—	61	590
Elasticité en général	1	389
— Coefficients fondamentaux de la théorie de l' —	1	390
Elasticité des gaz.	1	393
— — Vitesse de translation des particules des gaz.	1	419
— des liquides	1	392
— Coefficients des liquides . . .	1	391
— des solides.	1	392
— Coefficients des solides. . . .	1	390
Elastine.	68	1515
—	75	407
Elatérite	7	438
Elayle	55	184
Electricité. Actions chimiques des courants. Décompositions des corps binaires et oxygénés. . . .	1	649
— Action de l' — sur le cyanogène. .	52	255
— — de l'effluve. Divers modes de production de l'effluve. Appareil		

Houzeau.	1	662
Électricité. Action de l'étincelle. .	1	655
— — d'une série continue d'étincelles	1	661
— — propre de l'étincelle. Acide carbonique. Mélanges d'acide carbonique, d'oxyde de carbone et d'oxygène. Acétylène. Modifications allotropiques produites par l'étincelle	1	658
— Actions produites par les étincelles d'induction	1	660
— Arc voltaïque. Action de l' — . .	1	660
— Atmosphère. Electricité de l' — .		
Combinaisons effectuées sous son influence	1	671
— Bibliographie.	1	674
— Combinaisons et décompositions effectuées par l'action de l'effluve : Acide pernitrique. Acide persulfurique. Azote se combinant aux matières organiques. Réaction de l'oxygène libre. Réactions diverses	1	668
— Différence d'action de l'effluve et de l'étincelle	1	673
— Différents modes d'action de l'électricité.	1	648
— Dissociation sous l'action de l'étincelle : Acide sulfureux, acide chlorhydrique, gaz ammoniac, oxyde de carbone	1	656
— Effluve. Modes de production de l' — . Appareils de Berthelot, de Rumkorf, de Siemens, de Thénard. Appareil à ozone	1	663
— — — Appareil à tubes concentriques	1	664
— — — tube éprouvette. . . .	1	665
— — Modifications isomériques produites par l' — . Acétylène. . . .	1	668
— — — Expériences de Berthelot	1	666
— — — d'Hautefeuille et Chapuis.	1	667
— Lois des décompositions électrochimiques.	1	650
— — Loi de E. Becquerel	1	653
— — Loi de Faraday	1	652
— — Précautions à prendre dans la vérification de ces lois	1	654
Électrochimie. Avant-propos . . .	2	439
— Action des courants électriques. Décompositions électrochimiques. .	2	496
— Action des décharges électriques. Arc voltaïque. Effluve (formation d'ozone). Etincelle.	2	491

Electrochimie. Action de l'électricité sur les substances insolubles. Actions lentes à diverses températures	2	517
— Appareils composés	2	509
— Appareils simples	2	507
— Courants pyroélectriques	2	446
— Dégagement d'électricité dans les actions chimiques	2	441
— Dégagement d' — pendant les combustions	2	445
— Effets chimiques produits par la lumière	2	448
— Effets produits par la réaction des liquides sur les métaux	2	443
— — Phénomènes de polarisation	2	447
— Electricité de contact	2	480
— Electricité à forte tension sur les substances insolubles	2	512
— — Formation des doubles combinaisons	2	511
— — Formation de la silice et de l'alumine hydratées	2	513
— — Aluminium. Magnésium. Silicium. Soufre	2	515
Emploi de l'électricité comme moyen d'analyse chimique. Electrolyse des substances organiques	2	503
Forces électromotrices :		
— accompagnant les réactions chimiques	4	455
— — Au contact des acides et des alcalis	2	464
— — Actions des dissolutions les unes sur les autres	2	462
— — Actions des liquides sur les métaux	2	467
— — Amalgames	2	469
— — Emploi des peroxydes pour dépolariser l'électrode négative au pôle positif	2	470
— — Mesure des forces électromotrices	2	455
— Forces électromotrices à diverses températures	2	474
— Forces électromotrices des principales piles	2	471
— — Piles à gaz	2	461
— — Piles secondaires	2	459
— — Polarisation des électrodes	2	457
— Occlusion de l'hydrogène par le palladium. Antimoine fulminant	2	516
Phénomènes électrocapillaires.	2	519
— — Formation de divers composés au moyen des appareils électrocapillaires	2	521
— — Théorie des réductions métalliques dans les espaces capillaires	2	520

Piles électriques	2	451
— Travail chimique des —	2	502
Voyez aussi à : Forces électromotrices		
— Réactions des dissolutions les unes sur les autres	2	441
— — de quelques dissolutions salines	2	463
— Relations entre les forces électromotrices et les quantités de chaleur dégagées dans les actions chimiques	2	476
Electrolyse	1	660
— des sels ammoniacaux	14	39
Eleinate d'argent	63	2385
— de potassium	63	2385
Ellagate de baryum	63	3012
— de calcium	63	3012
— de magnésium	63	3012
— de plomb	63	3012
— de potassium	63	3012
— neutre de soude	56	775
— —	63	3012
Elléboréine	56	372
Eléomargarate de plomb	61	624
— de potassium	61	624
Email sur verre	40	392
Emallage de la porcelaine	42	263
Emaux de la porcelaine	42	440
Emaux ou couleurs pour verre	40	468
— bleus	40	471
— bruns	40	470
— noirs	40	469
— or (couleur d' —), — rouges	40	471
— verts	40	469
— — Emploi du dépoli (mélange de porcelaine pilée et de fondant) dans l'industrie des —	40	471
Embolite	9	102
Émeraude	9	120
— Analyse de l' —	31	285
— orientale	9	68
Eméri. Analyse de l' —	31	140
Emétine	66	334
Émétiques. Voyez Tartrates.		
Emodine	56	784
Emydine	68	1617
Encres à écrire	93	201
Engobes	42	423
Engrais	34	1
— Analyse des cendres et cendres lessivées (charrées) employées comme engrais	34	59
— — de la chair	34	63
— — des chiffons de laine	34	63
— — d'une écume de défécation	34	58
— — du fumier de ferme	34	67

Engrais. Analyse des cendres de mouton	34	69
— — complète d'un guano naturel	34	60
— — des mares de colle	34	63
— — des pains de creton	34	63
— — d'un plâtre destiné à l'agriculture	34	1
— — complète d'un phosphate naturel	34	12
— — des poudrettes	34	62
— — du purin	34	70
— — qualitative des —	34	82
— — des râpures de cornes	34	63
— — des rognures de peaux	34	63
— — du sang	34	63
— — du sulfate de cuivre employé contre le mildew	34	74
— — d'un sulfate de cuivre mixte employé au chaulage des blés	34	73
— — d'un sulfate de potasse	34	29
— — d'un sulfocarbonate	34	74
— — du sulfure de potassium	34	78
— — d'un superphosphate en présence de la magnésie	34	17
— — des tourteaux, résidus de féculerie, tourrailons, mares de pommes et de raisins, etc	34	64
— — de varechs-goëmons	34	64
— — des vidanges, engrais flamand, gadoue	34	62
— Assimilabilité de diverses matières fertilisantes. Degré d'— de	34	131
— Discussion sur l'état d'un engrais quand il est en terre	82	86
— Dosage des acides libres dans les superphosphates	34	19
— — de l'acide nitrique dans un nitrate de soude. Méthode Joulie	34	43
— — — dans les nitrates. Méthode Schlessing	34	40
— — de l'acide phosphorique. Remarques générales sur le — de l'acide —	34	8
— — — dans un guano	34	12
— — — dans une marne	34	23
— — — dans un phosphate de chaux naturel	34	7
— — — dans un phosphate précipité	34	21
— — — sous les trois états, dans un superphosphate de chaux	34	16
— — — solubilisé dans les superphosphates et les engrais chimiques	34	19
— — — dans un engrais ou un phosphate, par le molybdate d'ammoniaque	34	22

Engrais. Dosage de l'acide phosphorique par la liqueur titrée d'urane	34	10
— Dosage de l'acide sulfurique dans un superphosphate	34	18
— — de l'ammoniaque dans un engrais complexe	34	39
— — — dans un sulfate d'ammoniaque, au moyen de l'appareil Schlessing	34	34
— Dosage de l'azote organique par la chaux sodée, dans un engrais riche ne contenant pas de nitrate	34	45
— — — dans un engrais pauvre en azote, ne contenant pas de nitrate	34	47
— — — dans des substances peu homogènes et difficiles à pulvériser. Procédé Grandeau	34	47
— Dosage de l'azote par la méthode Kjeldahl	34	48
— — — par le procédé Pagnoul	34	55
— — — sous ses trois états dans un engrais complexe	34	51
— — — de l'azote total des —	34	52
— — — des —	34	55
— — — en volume dans les —	34	53
— Méthode Dumas	34	53
— Dosage de la chaux libre dans une chaux destinée au chaulage	34	4
— — — dans un calcaire	34	3
— — — dans une dolomite	34	5
— — — approximatif de la chaux dans une marne	34	2
— — — de la chaux dans la pierre à chaux, les tangles, les merls, les faluns	34	3
— — — dans un superphosphate	34	18
— — — du chlore dans le sel marin	34	72
— — — du fer et de l'alumine dans un phosphate naturel ou dans un superphosphate	34	19
— — — de la magnésie dans une dolomite	34	5
— — — du nitrate de soude dans un engrais complexe	34	42
— — — de la potasse dans les engrais. Méthode Schlessing	34	28
— — — à l'état de chlorure double de platine et de potassium	34	30
— — — dans un chlorure de potassium. Procédé Schlessing	34	25
— — — dans un chlorure de potassium	34	32
— — — dans un engrais complexe	34	27
— — — dans les salins et dans les potasses raffinées par la méthode au formiate de soude	34	31
— Échantillonnage des —	34	84

Engrais. Échantillonnage du fumier de ferme	34	85
— Emploi de la tourbe comme —	7	72
— Engrais verts	34	65
— Essai du soufre employé pour les vignes	34	80
— — du sulfure de carbone	34	80
— Extrait d'—	37	28
— Gadoues. Prise d'échantillons des —	34	86
— Litières (pailles, foin, tourbe, déchets de laine, feuilles mortes, genêts, etc.) utilisées comme —	34	66
— Méthodes d'analyse adoptées par le comité consultatif des stations agronomiques et des laboratoires agricoles	34	89
— Poudres d'os et noirs	34	60
— Scories de déphosphatation. Analyse des —	34	22
— Sels bruts de Stassfurt	34	61
— Séparation de la chaux dans le dosage de l'acide phosphorique	34	10
— — de la potasse et de la soude	34	30
Enstatite	9	112
— — — — —	9	214
— Synthèse de l'—	10	324
Entérolithes	74	365
— — — — —	75	365
Éosinate d'ammonium	56	588
— — — — —	63	2857
— d'argent	63	2857
— de baryum	63	2857
— de calcium	63	2857
— de plomb	63	2857
— de potassium	56	588
Éosine	56	587
— — — — —	63	2856
— diacétique	56	588
— dichlorhydrique	56	588
— diéthylique	56	589
— monoéthylique	56	588
Épices et aromates. Analyse des —	91	655
Épichlorhydrine	56	209
— isopropylénique	56	200
Epicyanhydrine	56	271
Épiderme	75	645
Épidermose	68	1614
Épidibromhydrine	56	271
Épidichlorhydrine	56	270
Épidote	20	120
Épithydrine-carbonate d'argent	62	1650
— — — de baryum	62	1649
— — — de plomb	62	1650
Épiiodhydrine	56	271
Épioxyphénylhydrine	56	480
Épisarcine	75	799

Epsomite	9	167
— — — — —	10	89
Équilibres chimiques.		
— Introduction et notions générales sur les —	2	69
— — Lois générales des —	2	205
— — — des —. Production d'une limite	2	221
— — Systèmes homogènes	2	223
— — — non homogènes	2	222
Subdivisions de l'étude des équilibres chimiques.		
I. Allotropie	2	75
Voir dans le 2, de la page 75 à la page 93, on y trouvera les renseignements généraux et les exemples de transformations allotropiques.		
Voyez VII. Vitesse de réactions.		
ALLOTROPIE.		
— — Comparaison entre l'— et la dissociation	2	75
— — Conclusion sur les transformations allotropiques	2	92
— — Allotropie de l'acide cyanique	2	85
— — — du cyanogène	2	84
— — — Densité des vapeurs d'acide acétique	2	87
— — — — d'acide hypoazotique	2	87
— — — — de soufre	2	87
— — — — d'iode à des températures très élevées	2	90
— — allotropie du phosphore	2	76
— — — Transformations allotropiques	2	86
II. Équilibres électriques	2	151
— — — — —	2	219
— — Influence de l'excès d'un des éléments, de la pression, de la température, sur la limite des —	2	219
— — dans le cas de l'acétylène	2	160
— — — de l'acide carbonique	2	158
— — — de l'acide cyanhydrique	2	161
— — — de l'acide hypoazotique	2	157
— — — de l'ammoniaque	2	157
— — — de l'ozone	2	151
— — — de la vapeur d'eau	2	160
— — Équilibres complexes	2	163
— — — Expériences de Bunsen sur les gaz combustibles	2	153
III. — entre deux réactions :		
Voyez VII. Vitesse de réactions.		
ÉQUILIBRE ENTRE DEUX RÉACTIONS.		
— — Action de l'eau sur le fer et de l'hydrogène sur l'oxyde de fer	2	199
— — — Action de deux sels solubles dans une dissolution	2	184

Équilibres entre deux réactions.

Action des sels solubles et des sels insolubles	2	191
— — — Décomposition des dissolutions salines par l'eau	2	197
— — — Décomposition des sels par l'eau	2	175
— — — Décomposition des sulfures par l'eau et des carbonates métalliques par les carbonates neutres alcalins	2	198
— — — Doubles décompositions par voie sèche	2	187
— — —	2	195
— — — Éthérification dans les systèmes gazeux	2	173
— — — — dans les liquides . . .	2	163
— — — Exposé sur les équilibres entre deux réactions	2	163
— — — Partage d'un acide entre deux bases dans une dissolution .	2	184
— — — d'une base entre deux acides dans une dissolution . .	2	180
— — — Statique chimique des hydrocarbures pyrogénés	2	188

IV. Dissociation :

Voyez aussi à la lettre D, le mot Dissociation.

— — — Circonstances diverses à l'appui des interprétations. Cas de décompositions indéfinies .	2	215
— — — Décompositions opérées à l'air libre. Oscillations dans la limite de dissociation	2	216
— — — Décompositions sous l'influence des corps poreux	2	218
— — — — en présence d'un réactif absorbant	2	217
— — — sous l'influence de la lumière	2	217
— — — Limite de la —	2	205
— — — Interprétation des lois relatives aux systèmes homogènes .	2	210
— — — Interprétation des lois relatives aux systèmes non homogènes	2	212

ÉQUILIBRE ENTRE LA CHALEUR ET L'AFFINITÉ CHIMIQUE. Découvertes de Sainte-Claire-Deville

— — — Dissociation comparée à la volatilisation	2	93
— — — de l'acide iodhydrique . .	2	122
— — — de l'alun de chrome. Transformations réciproques	2	147
— — — des bicarbonates alcalins .	2	102
— — — des bicarbonates de chaux et de baryte	2	148
— — — du bioxyde de mercure . .	2	102

Équilibre entre la chaleur et l'affinité chimique du bioxyde de baryum

— — — du bromhydrate d'amylène .	2	117
— — — du bisulfhydrate d'ammoniaque	2	143
— — — du calomel	2	142
— — — du carbonate de chaux . .	2	94
— — — des carbonates d'argent et de manganèse	2	100
— — — du chlorhydrate d'ammoniaque	2	143
— — — des chlorures ammoniacaux	2	103
— — — des chlorures de soufre .	2	105
— — — de l'hydrate de chloral . .	2	143
— — — des hydrures métalliques .	2	105
— — — Combinaisons de l'ammoniaque et de l'acide carbonique anhydres	2	110
— — — de l'oxyde de carbone et du sous-chlorure de cuivre . . .	2	105
— — — de l'oxyde de méthyle à l'acide chlorhydrique	2	133
— — — des hydrates dans les dissolutions : acides, bases et sels .	2	146
— — — de l'hydrate de chlore . .	2	107
— — — de l'hydrogène sélénié . .	2	108
— — — du perchlorure de phosphore	2	118
— — — des sels hydrates : efflorescence	2	96
— — — du sulfure de carbone . .	2	108
— — — de la vapeur d'eau	2	117
— Réaction de l'— sur : Voyez Action de		
— — Solide donnant des produits tous gazeux	2	305
— — Substitution du brome dans les acides organiques de la série grasse	2	239
— — Théories diverses. Principes de diverses —	2	345
— — Considérations Clausius et Dupré	2	349
— — Études de M. Moutier	2	367
— — Théorie de Gibbs	2	361
— — Théorie de Horstmann	2	351
— — Théorie de M. Pestin	2	343
— — — Résumé des théories, et réflexions générales	2	369

V. Théorie mécanique de la chaleur :

— — — Études des équilibres chimiques d'après la —	2	343
— — — Application à l'acide iodhydrique	2	360
— — — — au bromhydrate d'amylène		

lène, et au perchlorure de phosphore	2	358
Équilibres. Études des — chimiques.		
Application au perchlorure de phosphore et à l'acide iodhydrique	2	363
— — — Éthérification. Décomposition de la vapeur d'eau par le fer. Combinaison de l'acide carbonique à l'ammoniaque.	2	359
— — Cas des systèmes homogènes.	2	206
— — — — —	2	349
— — — — —	2	857
— — Cas des systèmes non homogènes.	2	206
— — — — —	2	356
— — — — — Température des flammes.	2	350
VI. Théories générales des équilibres chimiques de la dissociation, de la limite et de la vitesse des réactions :		
— — Théorie de la dissociation	2	255
— — — — —	2	282
— — — — —	2	301
— — — — —	2	305
— — — — —	2	308
— — Théorie fondée sur la probabilité de rencontrer des molécules.	2	243
— — Théorie de Guddberg et Waage	2	820
— — Théorie de MM. Vernon Harcourt et William Esson	2	249
— — Théorie générale	2	240
— — — — —	2	333
VII. Vitesse des réactions.	2	225
— — dans un milieu homogène et dans un milieu non homogène. Voyez 2, de la page 225 à la page 342.		
— — — d'absorption du chlore par la chaux dans la fabrication du chlorure de chaux.	2	239
— — Acide carbonique et ammoniaque	2	258
— — oxyde de méthyle et acide chlorhydrique.	2	269
— — acide hypoazotique et acide iodhydrique.	1	308
— — acide iodhydrique	2	258
— — acide permanganique et acide oxalique	2	253
— — Action des acides étendus sur les métaux	2	287
— — Action du fer sur la vapeur d'eau et de l'oxyde de fer sur l'hydrogène	2	341
— — Action de masse en négligeant les forces secondaires.	2	302

Équilibre. ALLOTROPIE :

Vitesse des réactions déterminant une —, ou un phénomène de dissociation.		
— — Iode. Vapeur d' — à des températures très élevées.	2	288
— — — Phosphore	2	291
— — — — ordinaire	2	294
— — — — maintenu liquide	2	300
— — — rouge, chauffé dans le vide, dans un espace limité.	2	296
— — — — chauffé en présence d'un appareil à condensation	2	298
— — — — en présence du cuivre.	2	295
— — Applications	2	229
— — ÉQUILIBRE ENTRE DEUX RÉACTIONS	2	819
— — — Décomposition d'un sel insoluble par un sel soluble. Sulfate de baryte et carbonates alcalins.	2	338
— — Bicarbone de chaux	2	279
— — Comparaison des théories de dissociation.	2	300
— — Conclusions.	2	248
— — Décomposition des carbonates par les acides	2	235
— — Décomposition du chlorhydrate de térébenthine par l'eau	2	239
— — — Déplacement des métaux dans les dissolutions salines	2	238
— — — Éthérification dans les systèmes gazeux. Liquides	2	322
— — — Influence des actions secondaires	2	332
— — — Éthérification. Limite de l' —	2	324
— — — — Influence de la température.	2	228
— — — — Intersion du sucre de canne par les acides	2	254
— — — Nécessité de l'étude de la vitesse des réactions et marche suivie par cette étude.	2	225
— — — Principes généraux.	2	232
VIII. Equivalence calorifique des transformations chimiques	2	15
Équivalents.	1	125
Voyez également : détermination des équivalents.		
— des principaux corps simples.	32	564
— et poids atomiques des corps simples. Tableau des —	LX	4
Erbine	16	181
Erbium	16	179
— — — — —	16	181
— Bibliographie de l' —	16	183

Erbium. Équivalent et sels de l' —	16	181
— Spectre de l' —	16	179
Ergotinine	66	601
Érclébénite	10	178
Érucate d'argent	61	595
— de baryum	61	595
— d'éthyle	61	595
— de plomb	61	595
— de sodium	61	595
Erythrine	23	4
—	56	290
—	56	589
Erythrite. Propriétés, Réactions, Combinaisons de l' — avec les acides	56	281
— dibromodinitrique	56	290
— dichlorodinitrique	56	289
— diorsellique	56	290
— monorsellique	56	290
— tétrabenzoiïque	56	290
— tétranitrique	56	289
— tétrasulfurique	56	287
Érythrodextrine	56	430
—	75	979
Érythroglucate d'argent	63	2421
— de baryum	63	2421
— de plomb	63	2421
Érythroglucine	56	281
Érythromannite	56	281
Érythrophléine	66	146
Érythrosidérite	9	100
Érythroxyanthraquinon.	56	713
Érythroxyanthraquinone	56	713
Esculétine	56	365
—	56	699
—	56	784
Esculine	56	365
—	56	699
Esenbeckine	66	603
Esérine	66	137
Esprit de bois	56	2
— de vin	56	15
Essence d'ail	56	144
—	56	147
— de calamus aromaticus	55	722
— de cuminum cyminum	55	450
— de driobalanops camphora	55	722
— d'élémi	55	713
— de galbanum	55	713
— de Gommart	55	713
— de moutarde	56	145
— de muscades	55	713
— de myrte	55	714
— de persil	55	714
— du pinus pumilio	55	713
— de poivre	55	714
— de pommes de pin	55	714

Essence de sabine	55	714
Essigpiperidine iodobismuthique	24	100
Estomac. Durée du séjour des ali- ments dans l' —	75	236
— Gaz de l' —	74	250
— Réactions chimiques dans l' —	75	252
— Résistance de l' — à la digestion	75	244
Étain	9	21
—	22	115
— Alliages de l' —	22	123
— Analyse de l' —	31	59
— — électrolytique de l' —	31	493
— Application et utilisation de l' — sous diverses formes. Fer blanc	22	136
— — Feuilles d' —. Boîtes de con- serve. Poteries d' —. Poteries verni- ssées. Analyse des poteries verni- ssées	91	695
— — Étamage des boîtes de con- serves. Analyse de l' — de ces boîtes	31	80
— Bibliographie de l' —	22	287
— Caractères analytiques des dis- solutions de bioxyde d' —	22	283
— — — de protoxyde d' —	22	284
— Combinaisons anilliques de l' —	22	270
— — organiques de l' —	22	231
— — — radicaux organo-métalli- ques de l' —	69	124
— Dépôt de couches minces d' — à la surface d'autres métaux. Fer- blanc	22	136
— Dosage de l' —	22	284
— Équivalent de l' —	22	122
— Essai de l' — du commerce. Pré- paration de l'étain pur	22	280
— — des minerais d' —	22	272
— Étamage du cuivre et de diffé- rents métaux	22	138
— — des boîtes de conserves, etc.	31	80
— Historique de l' —	22	115
— Météorites contenant de l' —	10	9
Minerais, Gisements et nature des — de l' —	22	271
— — Préparation des —	22	273
— Propriétés générales de l' —		
— — Première forme de l' — — or- dinaire. Cristallisation de l' — Feuille d' — Pulvérisation de l' — — etc.	22	116
— — Seconde forme de l' —	22	120
— Raffinage et variétés commer- ciales de l' —	22	278
— Spectre de l' — et de ses compo- sés	22	121
— Transformation des minerais en — commercial	22	274

Étalon d'argent	28	56
— d'or	28	56
Étamage. Voyez : Étain. Applications et utilisation de l' — sous diverses formes		
États des corps	1	385
État gazeux	1	564
— liquide	1	564
— — Passage de l' — à l'état gazeux	1	464
— solide	1	563
États solide, liquide et gazeux. Bibliographie des —	1	566
Éthal	56	128
Éthylène	55	324
Éthane	55	214
— monobromé	55	222
— monochloré	55	218
— tétrabromé	55	224
Éthène	55	184
Éthénylamidine	64	126
Éthénylamidophénol	56	526
Éthénylamidophénylénamidine	65	1388
Éthényldinaphtyldiamine	65	1368
Éthényldiphényldiamine	65	1532
Éthénylnaphtylénamidine	65	1323
Éthénylphénylamidine	65	1362
Éthénylphénylénamidine	65	1266
Éthényltoluylénamidine	65	1278
Éthényltolylamidine	65	1263
Éthényltricarbone d'argent	61	1376
— de calcium	61	1376
— de potassium	61	1376
— de zinc	61	1376
Éthényltriphénylamidine	65	1365
Éthénylxylénamidine	65	1286
Éthérification		
— des acides monobasiques. LXXXVII	56	
— des alcools. Utilisation de l' — des alcools pour en établir le diagnostic LXXIV	56	
— — polyatomiques LXXXIV	56	
— Rôle des acides auxiliaires dans l' — des — LXXIII	56	
— Eau. Action de l' — sur l' —	70	50
Éthérine	55	184
Éthers. Bibliographie des —	59	831
— des acides-alcools et des acides ou alcools à fonctions complexes	59	29
— composés, ou formés par l'union des alcools et des acides	59	9
— —	59	16
— mixtes, ou formés par l'union des alcools entre eux	59	3
— —	59	15
— des phénols	59	30
— Formation et préparation des différentes espèces d' —	59	31

Éthers. Formation et préparation des différentes espèces d' —	59	34
— — —	59	68
— — — des — par double décomposition, — par addition	59	71
— — — Conditions intervenant dans la — et la — des —		
— Action d'un acide libre sur un alcool libre. Action d'un acide sur l'alcool en présence d'un acide auxiliaire. Action des acides naissants sur l'alcool libre. Action entre l'acide et l'alcool, tous deux à l'état naissant. Réactions secondaires dues à l'acide oxalique	59	35
— Généralités sur les —. Constitution des —. Définitions. Théorie générale. Nomenclature. Théorie équivalente. Théorie des types de Laurent et Gerhardt. Théorie atomique	59	14
— Historique des —	59	1
— Isomérisie dans les —	59	94
— Isomérisie. Influence de l' — des acides sur la formation des — composés LXXXVII	56	
— Préparation des —	70	21
— Voyez aussi : Formation et préparation des —		
— Propriétés générales des —		
— — chimiques et physiques des — composés	59	77
— — — des — mixtes	59	75
— Pureté des —. Moyens d'apprécier la —	59	93
— Transpositions moléculaires	59	95
Éthers acétiques (1). Éther acétique ordinaire	56	82
— — du paraxylénol	56	551
— — du thymol	56	557
Éthers des acides acétiques substitués	59	144
Éther acéto-éthényltoluylenamidine	65	1280
— acétylmétaxylénolique	56	550
— acétylmucobromique	62	1707
— acétylphénylacétylène glycollique	62	2057
Éthers d'acides à fonction multiple ou peu connue	59	825
— homologues de l'éther acétylacétique	59	817
— des dérivés de l'acide acrylique	59	304

(1) Pour les éthers acétiques (et les autres éthers analogues), voyez, par exemple, Éther allylacétique et non Éther acétique de l' —.

Éthers de l'alcool	56	47
— — Formation des —	56	50
— des alcools tertiaires non saturés	59	494
— de l'alcool tolylique secondaire	56	162
— de l'alizarine	56	714
— allophaniques	67	679
Éther allylacétique	56	143
— —	59	453
— allylacrylique	59	454
— allylallylique	56	143
— allylazotique	59	450
— allylbenzoïque	59	455
— allylborique	59	452
— allylbromhydrique	56	141
— —	59	447
— allylbutyrique	56	144
— —	59	454
— allylcarbonique	56	141
— allylchlorhydrique	56	141
— —	59	447
— allylcyanique	56	144
— allyldibromopropionique	60	296
— acide allyldithiocarbonique	59	452
— allylformique	56	148
— —	59	453
— allyliodhydrique	56	142
— —	59	448
Ethers de l'alcool allylique	56	139
— —	56	143
— —	59	446
— des alcools allyliques, bromé chloré et iodé	59	456
Éther allylisosulfocyanique	56	145
— allylisovalérique	59	454
— allyloxalique	56	144
— —	59	456
Ethers allylpropioniques	59	454
Éther allylsulhydrique acide	56	145
— —	59	449
— — neutre	56	144
— —	59	449
— allylsulfocyanique	56	145
— —	59	455
Ethers allylsulfureux. — acide isomérique	59	451
Éther allylsulfurique acide	59	451
— allyltrithiocarbonique	59	452
— allylvalérianique	56	144
— amido-caprylique	60	431
— amido-isoxyhexique	62	1740
— amido-oxyeptique	62	1741
— amido-oxybexique	62	1740
— amido-oxypentique	32	1739
— amylacétique	56	112
Ethers amylacétiques	59	401
Éther amylallylique	56	143
— amylamylique	56	113

Éther amylbenzhydrolique	55	540
— amylbenzoïque	56	112
Ethers amylbenzoïques	59	405
Éther amylbromhydrique normal	56	109
— —	56	110
Ethers amylbromhydriques	59	383
Éther amylcétyle	59	434
— amylchlorhydrique normal	56	109
— —	56	110
Ethers amylchlorhydriques	59	380
Éther amylcyanhydrique	56	112
— amyl-diéthoxytétrique	62	1739
Ethers mixtes amyléthylsiliciques	6	261
Éther amyléthylsulhydrique	59	386
— amylfluorhydrique	56	379
— amylformique	56	112
— amylglycérine	59	580
Ethers des amylglycols	59	523
— de l'acide amylhydroxalique	59	725
Éther amyliodhydrique normal	56	109
— —	56	110
Ethers amyliodhydriques	59	384
— amyliques	59	378
— minéraux de l'alcool amylique normal	56	111
— mixtes de — — —	56	111
— organiques de — — —	56	111
Éther amylisocyanhydrique normal	56	109
— amylnitreux	56	111
— amylnitrique	56	111
— amylxytétrique	62	1738
— amylphénylique	56	479
Ethers amylphosphoreux	59	394
Éther amylpropargylique	56	154
Ethers amylsélénhydriques	59	387
Éther amylsilicique	6	260
— amylsulhydrique	56	111
Ethers amylsulhydriques acides — — neutres	59	386
— amyltellurhydriques	59	387
— amylthiocarboniques	59	392
Éther amyltriéthylsilicique	6	261
— amylvalérique	56	112
Ethers de l'anéthol, ou anol	59	675
— de l'alcool anisique	59	823
Éther anisylchlorhydrique	56	683
Ethers de l'anthrol	59	682
Éther arachique	56	84
Éther bénique	60	482
— benzalmalonique	61	1323
Ethers des acides benzoïlbenzoïques	59	795
— — benzoïlphtaliques	59	789
Éther benzoïque	56	84
— — du thymol	56	557
Ethers benzoïques substitués	59	153

Ethers de la benzopinacone	59	532	Ethers butylboriques	59	370
Ether benzoylacétique	61	893	Ether butylbromhydrique	56	101
Ethers du benzoylcarbinol	59	485	Ethers butylbromhydriques	59	359
Ether benzoylisosantonéux	62	2018	Ether butylbutylique	56	102
— benzylacétique	56	159	Ethers butylbutyriques	59	375
— —	59	479	Ether butylcarbonique	56	101
— benzylbenzoïque	56	159	Ethers butylcarboniques	59	366
— —	59	481	Ether butylchlorhydrique	56	101
— benzylbenzylique	56	159	— — tertiaire	56	106
— benzylbromhydrique	55	400	Ethers butylchlorhydriques	59	358
— —	56	159	— butylformiques	59	371
— —	59	475	Ether butylglycérine	59	579
— benzylbutyrique	59	480	— — isomérique	59	579
— benzylchlorhydrique	55	386	— butylglycéril-triacétique	56	274
— —	55	390	Ethers du butylglycol primaire	59	521
— —	56	159	— — secondaire	59	521
— —	59	475	— — bi-secondaire	59	522
— benzylcinnamique	59	481	Ether butylglycoldibromhydrique	56	202
— benzyléthylrique	56	160	— butylglycolmonochlorhydrique	56	202
— benzylhydrocinnamique	61	768	Ethers butylhippuriques	59	376
— benzylodhydrique	59	475	Ether butylodhydrique	56	101
Ethers de l'alcool benzylique	56	157	— —	56	104
Ether benzylique	56	159	— — tertiaire	56	106
— —	59	474	Ethers butylodhydriques	59	360
Ethers benzyliques. Dérivés de			— butyliques	56	102
substitution des —	59	484	— —	59	357
Ether benzylméthylbenzylacéti-			— de l'alcool butylique de fermenta-		
que	61	811	tion	56	102
— benzylméthylrique	56	160	— butyliques normaux mixtes	56	100
— benzylloxalique	59	484	Ether butylique normal	56	100
— benzylphénique	56	160	— de l'alcool butylique secondaire	56	104
— — Dérivés nitrés de l'—	59	634	Ethers — — tertiaire	56	105
— benzylphénylacétique	61	716	Ether butylloxalique	59	377
— benzylphénylique	56	479	Ethers butylpropioniques	56	101
— benzylpropionique	59	480	— —	59	374
— benzyl-pseudo-cyanhydrique	56	159	Ether butylpseudo-cyanhydrique	56	101
— benzylsulhydrique	56	159	Ethers butylsiliciques	59	370
— — acide — — neutre	59	475	Ether butylsulhydrique	56	101
— benzylsulfocyanique	59	483	Ethers butylsulhydriques	56	104
— acide benzylsulfureux isoméri-			— — acides	59	362
que	59	478	— — neutres	59	363
Ethers de la bergénite	56	311	Ether butylsulfocyanique	59	377
— —	59	593	Ethers des alcools butyliques.		
Ether borique	56	78	Acides butylsulfureux isomé-		
Ethers du bornéo dambose	59	603	riques	59	365
Ether bromhydrique	55	222	— butylsulfuriques	59	366
— —	56	58	— butyltéréphtaliques	59	377
— bromhydrique du benzhydrol	55	540	— butylthiocarboniques. — butyl-		
— α-bromocinnamique	61	848	dithiocarboniques. — mono —	59	368
— bromolévilinique	62	1662	— — — trithiocarboniques	59	369
— bromonitrodacylique	61	706	Ethers butylvalériques	59	375
— butylacétique	56	101	Ether butyrique	56	83
— butylacétique tertiaire	56	106			
Ethers butylacétiques	59	372			
— butylazoteux	59	364	Ether camphocarbonique neutre	59	470
— butylazotiques	59	364	— campholacétique	59	471
Ether butylbenzoïque	56	101	— campholbenzoïque	56	155
Ethers butylbenzoïques	59	376	— —	59	472
			— campholbromhydrique	59	469

Ether campholhutyrique	56	155
— acide campholcarbonique	59	469
— campholchlorhydrique	56	155
—	59	468
— campholformique	59	471
— campholique	59	468
Ethers de l'alcool campholique	56	155
Ether campholisovalérique	59	472
— campholstéarique	56	155
—	59	472
Ethers de l'acide camphoronique	57	733
Ether caproylacétique	56	117
— caproylbenzoïque	56	117
— caproylhutyrique	56	117
— caproylchlorhydrique	56	116
— caproyliodhydrique	56	116
— caproylsulfhydrique	56	117
— caproylvalérianique	56	117
— caprylacétique	56	125
— caprylthromhydrique	56	125
— caprylchlorhydrique	55	312
—	56	125
— capryliodhydrique	56	125
— caprylnitrique	56	125
— carbacétoxylique	62	1632
Ethers carboniques	61	459
— — — — — des — avec les		
aldéhydes aromatiques	67	469
— — — — — des — avec l'aldéhyde or-		
dinaire	67	465
— — — — — des — avec — valérique	67	468
— du carhimide	67	150
— carboniques	56	79
Ether carbonique neutre	56	80
Ethers du carvacrol	59	674
Ether cérotique	56	84
—	56	131
— cérotylsulfurique	56	131
— cérylazotique	59	441
— cérylcérotique	59	442
—	60	489
— cérylpalmitique	59	442
— cétylazotique	59	437
— cétylbenzoïque	59	440
— cétylhorique	59	438
— cétylthromhydrique	59	435
— cétylchlorhydrique	59	434
— cétyldithlocarbonique	59	438
— cétyliodhydrique	59	435
— cétylique	59	433
— cétylpalmitique	59	439
— cétylstéarique	59	439
—	60	470
— cétylsuccinique	59	140
— cétylsulfhydrique acide neutre	59	436
—	59	436
— cétylsulfurique acide	59	437
— chlorhydrique	55	218

Éther chlorhydrique	56	56
— — — — — éthylique	56	56
— chlorhydrique perchloré	55	148
— β -chlorocrotonique	61	606
— chlorodiéthylphosphorique	59	262
— chlorolévulinique	62	1160
— chloromonoéthylphosphorique	59	259
— chlorothiocarbone	59	242
— chloroxalique	59	323
Ethers de la cholestérine	59	489
— de l'alcool cholestérique	56	167
Ether cholestérylacétique	56	169
Ethers cholestérylbenzoïques	66	169
Ether cholestérylchlorhydrique	56	169
— cholestérylcholestérique	56	169
— cholestérylstéarique	56	169
— cinnamique	56	84
Ethers des acides cinnamiques sub-		
stitués	59	314
Ether cinnamyl-chlorhydrique	56	167
— cinnamyl-cyanhydrique	56	167
— cinnamyl-iodhydrique	56	167
Ethers de l'alcool cinnamylique	56	167
—	59	488
Ether citrique	56	87
Ethers de l'acide citrique	59	746
— de l'acide coménique	59	733
— des acides coumariques	59	774
Ether crésolacétique	56	689
— crésolméthylique	56	689
Ethers de l'alcool crotyle	59	458
Ether cuminique	57	486
Ethers du cumophénol	59	671
— cyamidocarboniques	67	821
Ether cyanhydrique	56	61
Ethers cyaniques	67	502
— — — — — polymères des —	67	517
— cyanocrotoniques	67	351
— cyanomaloniques	67	353
— de l'acide cyanurique normal	67	518
— cyanuriques	67	510
Ether cymolacétique	56	559
— cymolméthylique	56	559
Ether décylacétique	56	129
— décylchlorhydrique	55	314
Ethers des alcools décylques	59	432
— de l'acide désoxalique	59	751
— Ether diallylacétique	56	156
Ethers du diallylcarbinol	59	465
Ether diallylchlorhydrique	56	156
— diallyldiacétique	56	204
— diallyliodhydrique	56	204
— diallylmonoacétique	51	204
— diallylpentacétique	56	156
— diamyldichloroglycollique	62	1514
— diamyldiéthylsilicique	6	261
Ethers des alcools diatomiques	59	495

Ether dihomodiéthylbenzylacétylacétique	62	2063	isosuccinique	61	1304
— dichloro- α -dichloroxyisobutylique	62	1563	Ether diéthyl (<i>v</i>) nitrophtalique	61	1256
— dichlorolévilique	62	1661	— diéthylxytétrique	62	1738
— dichloropropionique	60	291	— diéthylphénylcarboxysuccinique	61	1409
— diéthylhenzylisonaptique	61	1346	— diéthyl- <i>p</i> -phénylendiactétique	61	1300
— diéthylbenzylmalonique	61	1302	— diéthylphosphorique	56	77
— diéthylbromosuccinique	61	1042	— — — — —	59	261
— diéthylbromodiphénique	61	1341	— diéthylpolyporique	61	1364
— diéthylbromophtalique	61	1248	— diéthylpropiosulfonique	60	310
— diéthylcamphoronique	61	1388	— diéthylpyrotartrique argentine	61	1060
— diéthylcarbinoliodhydrique	56	114	— diéthylquinovique	61	1318
— diéthylchlorisophtalique	61	1266	— diéthylstilbène dicarbonique	61	1360
— diéthylcitraconique	61	1169	— diéthylsuccinique	61	1114
— diéthylidiallylmalonique	61	1223	— diéthyltétrachlorophtalique	61	1246
— diéthylidibenzyldicarbonique	61	1349	— diéthyltétrylendicarbonique	61	1186
— diéthylidibenzylmalonique	61	1354	— diéthyltriméthylendicarbonique	61	1177
— diéthylidihromodiphénique	61	1342	— diéthyluvitique	61	1287
— diéthylé- β -dihromodiphénique	61	1342	— de l'acide diisoamylloxalique	59	725
— diéthylidibromotéréphtalique	61	1280	— diisoamylphosphoreux	59	395
— diéthylidichloromuconique	61	1219	— acide diisoamylphosphorique	59	397
— diéthylidiglycollique	62	1517	— diisobutyldichloroglycollique	62	1514
— diéthylidiméthylmalonique	61	1073	— diisobutylique-isocaprylique	60	433
— diéthylidiméthylsilicique	6	258	— diméthylacétique du propylpyrogallol	56	644
— — — — —	56	79	— diméthylacétylendicarbonique	61	1213
— diéthylidiméthylsuccinique	61	1092	— diméthylacrylique	62	1579
— diéthylidinitrodibenzylmalonique	61	1354	— diméthylallylacétique	56	174
— diéthylidinitrohydrocoumarique	62	1913	— diméthylhenzoïque du propylpyrogallol	56	644
— diéthylidiphénique	61	1339	— diméthylhibromosuccinique	61	1042
— diéthylidiphényldicarbonique	61	1338	— diméthylbromomaléique	61	1157
— diéthylidiphénylmaléique	61	1358	— diméthylbromotéréphtalique	61	1279
— diéthyléthylmalonique	61	1075	— diméthylchlorofumarique	61	1444
— diéthyléthylsuccinique	61	1093	— diméthylchlorotéréphtalique	61	1278
— diéthylhomophtalique	61	1293	— diméthylcitraconique	61	1168
— diéthyllylique	67	353	— diméthylcrotaconique	61	1181
— diéthylisobutylmalonique	61	1105	— diméthylidiamylsilicique	6	262
— diéthylisodiphénique	61	1345	— diméthylidibromohexahydrophthalique	61	1277
— diéthylisonitrososuccinique	61	1045	— diméthylidichloromaléique	61	1155
— diéthylisophtalique	61	1264	— diméthylidiméthylisophtalique	61	1297
— diéthylisosuccinique	61	1047	— diméthylidiméthylsuccinique	61	1092
— diéthylitabromopyrotartrique	61	1062	— diméthylidiméthyltéréphtalique	61	1298
— diéthylitaconique	61	1165	— diméthylidinitrohydrocoumarique	62	1913
— diéthylmaléique	61	1153	— diméthyl- α -dinitrophénique	61	1343
— diéthylmésaconique	61	1175	— — β -dinitrophénique	61	1344
— diéthylméthylbenzyl malonique	61	1307	— diméthylidiphénique	61	1339
— du diéthylméthylcarbinol, — chlorhydrique du —	56	119	— diméthyl- α -diphénylméthane dicarbonique	61	1347
— diéthylméthyléthylmalonique	61	1084	— diméthylhexahydrotéréphtalique	61	1277
— diéthylnitrobenzylmalonique	61	1324	— diméthyllylique du propylpyrogallol	56	644
— diéthyl- <i>m</i> -nitrobenzylmalonique	61	1325	— mixte diméthyllylique du pyrogallol	56	638
— — <i>p</i> — — — — —	61	1325	— diméthylisodibromosuccinique	61	1043
— diéthylnitrobenzylmalonique	61	1303			
— diéthylnitroéthylbenzylmalonique	61	1313			
— diéthyl- <i>m</i> -nitrophénylchromo-					

Éther diméthylisodiphénique . . .	61	1345	Ethers éthylamidobenzoïques . . .	59	311
— diméthylisophtalique	61	1264	Ether éthylamyldithiocarbonique .	59	247
— diméthylitaconique	61	1164	— éthylamylique	56	113
— diméthylmaléique	61	1152	— — — — —	59	189
— diméthylnaphtalique	61	1335	— éthylamyloxalique	59	725
— diméthylnitrodichlorotéréphtalique	61	1281	— éthylamylsulfhydrique	59	201
— diméthyl- <i>p</i> -nitrophenylbromo-	61	1304	— éthylangélique	61	547
isosuccinique	61	1304	— éthylanisique	62	1835
— diméthylnitrotéréphtalique . . .	61	1281	— éthyl- γ -anthracène carbonique .	61	960
— diméthyl- <i>p</i> -phénylendi-acétique .	61	1300	— éthylarachique	60	180
— diméthyl- <i>m</i> -phénylendipropio-	61	1312	— éthylarsénieux	59	269
nique	61	1312	— éthylarsénique	59	269
— — <i>p</i> -phénylendipropionique . . .	61	1312	— éthylazélaïque	61	1120
— diméthylpolyporique	61	1364	— éthylazoteux	59	205
— diméthyltétrachlorophthalique .	61	1246	— éthylazotique	59	208
— diméthyltétrahydro- isophtali-	61	1265	— éthylbenzalbenzoylacétique . .	62	2138
que	61	1265	— éthylbenzaldiéthylacétylacéti-	62	2063
— diméthyltétrahydrotéréphtali-	61	1276	que	62	2063
que	61	1276	— éthylbenzéthylacétique	55	540
— diméthyltétrylendicarbonique . .	61	1186	— éthylbenzhydrolique	62	2090
Ethers des dinaphtols	59	701	— éthyl- <i>p</i> -benzhydriylbenzoïque .	59	308
Ether dinaphtylique	56	566	— éthylbenzoïque	61	612
Ether dinitrodibenzylcarbonique	61	1353	— éthylbenzolélique	62	2005
Ethers des diphéols	59	700	— éthylbenzoylacétique	62	2107
Ether diphénylique du glycol . . .	56	480	— éthylbenzoylbenzoïque	62	2112
— diphtalylaldéhydophthalique . .	62	1964	— éthylbenzoylpropionique	62	2021
— dipropylallylacétique	56	175	— éthylbenzoyltétraméthylène	60	2062
Ethers disulfocarbamiques	67	482	carbonique	62	2029
Ether disulfocyanique	67	482	— éthylbenzylacétylacétique . . .	59	174
Ethers dithiocarbamiques	67	483	— éthylbenzylique	59	477
— — substitués	56	335	— éthylbenzylsulfhydrique	61	1042
— de la dulcitane	56	332	Ethers éthylbromiques	59	270
— de la dulcite	59	609	Ether éthylbromhydrique	59	193
Ether duodécylacétique	56	130	Ethers éthylbromobenzoïques . . .	59	310
Ethers de l'érythrite	56	287	Ether éthyl- <i>m</i> -bromobenzoïque . .	61	678
— — — — —	59	582	— — <i>o</i> -bromobenzoïque	61	676
Ether éthalborique	56	129	— — <i>p</i> -bromobenzoïque	61	678
— éthalbromhydrique	56	129	— éthylbromobutyrique	60	330
— éthalchlorhydrique	56	129	— éthylbromofurfuracrylique . . .	62	1778
— éthaliodhydrique	56	129	— éthylbromomaléique	61	1157
— éthalisocyanhydrique	56	129	— éthyl- α -bromonaphtoïque	61	910
— éthalnitrique	59	282	— éthylbromonitro- <i>o</i> -anisique . . .	62	1848
— éthylacétique	59	287	Ethers éthylbromonitrobenzoïques.	59	311
— — Dérivés substitués de l' — . .	62	1670	Ether éthyl- <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitroben-	61	704
— éthyl- β -acétobutyrique	62	1671	zoïque	61	704
— éthylacétoisobutyrique	62	1531	— — ($\alpha\beta$) <i>m</i> -bromo- <i>o</i> -nitrobenzoï-	61	705
— éthylacétolactique	59	799	que	61	703
— éthylacétylacétique	59	806	— — <i>o</i> -bromo- <i>m</i> -nitrobenzoïque . .	61	724
— éthylaconitique	59	339	— — <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitro- <i>a</i> -toluylique	61	735
— éthylacrylique	59	303	— — <i>p</i> -bromotoluique	59	247
— éthyladipique	57	330	Ether éthylbutyldithiocarbonique .	56	102
— éthylallylacétique	61	552	— éthylbutylique	59	189
— éthylallylique	56	143	— — neutre	59	356
			Ethers éthylbutyliques	56	105
			Ether éthylbutylique secondaire .	59	242
			Ethers éthylbutylthiocarboniques .		

Ether éthylocamphorique.	59	467	Éther éthyldiallyloxalique	62	1731
— éthylocamphorique acide	59	335	— éthyldihenzylacétylacétique	62	2182
— — neutre	59	335	— éthyldihenzylidicarbonique	61	1352
— éthylocaprique	60	443	— éthyl- α -dihenzylidicarbonique	61	1349
— éthylocaprylique	60	431	— α - β éthyl-dibromacrylique	61	515
— éthylcarhamique	67	460	— éthyl- <i>mp</i> -dibromohenzoïque	61	680
— éthylcarhonique acide	59	231	— éthyldibromodiphénylénegly	62	2114
— — neutre	59	231	collique	62	2114
— éthylcérotique	60	489	— éthyldibromofurfuracrylique	62	1779
— éthylcétyle	59	191	— éthyldibromopropionique	60	294
— —	59	434	— éthyl- α -dibromopyromucique	62	178
— éthylchloracrylique	61	511	— éthyl- β -dibromopyromucique	62	1749
— éthylchlorangélactique	62	1665	— éthyldihromotoluïque	61	743
— éthylchlorhydrique	59	192	— éthyldichloracétonique	62	1563
— éthylchlorisohutylque	60	338	— éthyldichloracrylique	61	513
Ethers éthylichlorohenzoïques	59	309	— éthyl- <i>mp</i> -dichlorohenzoïque	61	668
Ether éthylichlorocarhonique	59	236	— éthyl- <i>om</i> -dichlorohenzoïque	61	670
— éthylichlorocrotonique	61	528	— éthyldichloglycollique	62	1514
— éthylichloroiodosalicylique	62	1805	— éthyldichloronaphtoïque	61	920
— éthylchloro-isocrotonique	61	536	— éthyldichloro- α -naphtoïque	61	908
— éthylchlorolactique	62	154	— éthyldichloropropionique	60	290
— —	62	1532	— éthyldichlorosalicylique	62	1797
— éthylchlorométhacrylique	61	538	— éthyldiéthylacétylacétique	62	1679
— éthylchlorométhylcrotonique	61	551	— éthyldiéthylcarhohenzoïque	61	952
— éthyl-chloronaphtoïque	61	919	— éthyldiheptylacétique	60	461
— éthyl- α - <i>p</i> -chloronaphtoïque	61	907	— éthyldiheptylacétylacétique	62	1698
Ethers éthylichloronitrobenzoïques	59	310	— éthyldiisooamyloxalique	62	1616
Ether éthyl- <i>m</i> -chloro- <i>o</i> -nitrohen-			— éthyldiméthylacétylacétique	62	1668
zoïque	61	699	— éthyldiméthylidibutylacétique	60	446
— éthyl- <i>o</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoï-			— éthyldinitranisique	62	1847
que	61	699	— éthyl- <i>m</i> -dinitrohenzoïque	61	696
— éthyl- <i>p</i> -chloro- <i>m</i> -nitrobenzoï-			— éthyl- <i>p</i> -dinitrocinnamique	61	856
que	61	701	— éthyldinitrocuminique	61	802
— éthyl- <i>p</i> -chloronitronaphtoïque	61	916	— éthyl-dinitro éthoxyhenzoïque	62	1847
— éthylchloronitrosalicylique	62	1811	— éthyldinitrohydrocinnamique	61	778
— éthylchlorophtalique	61	1241	— éthyldinitrohydrocoumarique	62	1913
— éthyl- <i>m</i> -chlorosalicylique	62	1796	— éthyl- α -dinitronaphtoïque	61	914
— éthylchlorosulfurique	59	230	— éthyl- β -dinitronaphtoïque	61	914
— éthylchlorotéréphtalique	61	1278	— éthyldinitro-toluylque	61	723
— éthylchlorotétracrylique	61	529	— éthyldioctylacétylacétique	62	1698
— éthyl- <i>p</i> -chlorotoluïque	61	734	— éthyldiphénylacétique	61	933
— éthylcinnamique	59	314	— éthyl- <i>m</i> -diphénylcarhonique	61	929
— éthylcitraconique	59	334	— éthyl- <i>o</i> -diphénylcarhonique	61	927
— éthylcoumarilique	62	2051	— éthyl- <i>p</i> -diphénylcarhonique	61	930
— éthyl- <i>o</i> -crésylhydrazopropioni-			— éthyldiphénylénacétique	61	948
que	62	1640	— éthyldiphénylénacétone carbo-		
— de l'acide éthylcrotonique	59	304	nique	62	2137
— éthyl- β -crotonique	61	582	— éthyldiphényléneglycollique	62	2113
— éthylcuminique	59	314	— éthyldipropylacétique	60	433
— éthylcyanique	59	316	— éthyldipropylacétylacétique	62	1686
— éthyl-cyano-acétoacétique	67	351	— éthyldipropylloxalique	62	1605
— éthyl-cyanoéthylacétoacétique	67	352	— éthyldistérique	60	470
— éthylcyanométhylacétoacétique	67	352	— éthyldistyrénique	61	952
Ethers éthyldécylques	59	299	— éthyldithiocarhonique, ou acide		
Ether éthyldextropimarique	61	888	xanthique	59	243
— éthyldiacétique	62	1652	— — isomérique	59	248
— éthyldiallylacétique	61	614	— — neutre	59	246
— éthyldiallylacétylacétique	62	1768	— persulfuré	59	249

Ether éthyl- α -ditolylpropionique . . .	61	944
— éthylditriphénylcarbinacétacé- tique . . .	62	2152
— éthylduodécylique . . .	59	301
— éthylélaïdique . . .	61	591
— éthylénique . . .	56	90
Ethers minéraux de l'alcool éthy- lénique . . .	56	56
— organiques de l' — . . .	51	81
Ether éthylérucique . . .	61	595
— éthyléthoxycrotonique . . .	62	1646
— éthyléthylacétacétique . . .	62	1669
— éthyléthylbenzoylacétique . . .	62	2028
— éthyléthylbenzylacétalacétique . . .	62	2042
— éthyl- α -éthylcoumarique . . .	62	1972
— éthyl- β -éthylcoumarique . . .	62	1972
— éthyléthylcrotonique . . .	61	559
— éthyléthylbenzoylacétique . . .	62	205
— éthylène-malonique . . .	61	1178
— éthyléthylrique. Qualifié aussi		
Ether sulfurique (terme impropre), — ordinaire, — simple et oxyde d'éthyle . . .	56	87
— éthylfluorénique . . .	59	316
— — — — — . . .	61	949
— éthylfluorhydrique . . .	59	191
— éthylformique . . .	59	279
— — tribasique . . .	59	281
— éthylformobenzoylique . . .	62	1858
— éthylformobenzoylique- <i>m</i> -nitré . . .	62	1860
— éthylfumarique . . .	59	332
— — acide . . .	59	332
— éthylgaïdique . . .	61	584
— éthylglutarique . . .	59	330
— éthylheptylacétalacétique . . .	62	1688
— — secondaire . . .	62	1688
— éthylheptylique . . .	59	190
Ethers éthylheptyliques . . .	59	299
Ether éthylheptylmalonique . . .	61	1125
— éthylhexadécylique . . .	59	302
Ethers éthylhexyles . . .	59	298
Ether éthylhexylique . . .	59	190
Ethers éthylhexyliques . . .	59	410
Ether éthylhippurique . . .	59	316
— éthylhomomésaconique . . .	61	1188
— éthylhydrocinnamique . . .	59	313
— — — — — . . .	61	768
— éthylhydrocoumarilique . . .	62	1991
— éthylhydromellique . . .	61	1434
— éthylhydrosorbique . . .	59	306
— — — — — . . .	61	561
— éthylhypogéique . . .	61	583
— acide éthylhyposulfureux . . .	59	217
— éthyliodhydrique . . .	59	194
Ethers éthyliodbenzoïques . . .	59	310
Ether éthyl- <i>m</i> -iodbenzoïque . . .	61	687
— éthyliodobutyrique . . .	60	833
Ethers éthyliodonitrobenzoïques . . .	59	311

Ether éthyl- α (<i>v</i>) <i>m</i> -iodo- <i>o</i> -nitro- benzoïque . . .	61	708
— éthyl (<i>a</i>) <i>m</i> -iodo- <i>o</i> -nitrobenzoï- que . . .	61	708
— éthyliodopropionique . . .	60	303
— éthyl- <i>p</i> -iodosalicylique . . .	62	1803
— éthylrique. Formation, prépara- tion, propriétés chimiques et phy- siques, dérivés chlorés, etc. . . .	59	166
— — — — — . . .	67	359
— — de l'acide de Curtius . . .	61	787
— éthyl- α -isotropique . . .	61	862
— éthyl- β -isotropique . . .	61	862
— éthylisoadipique . . .	61	1088
— éthylisoatropique . . .	59	315
— éthylisobromocinnamique . . .	61	850
— éthylisobutylbenzoylacétique . . .	62	2040
— éthylisobutylcarbonique . . .	59	368
— éthylisobutylidénacétalacétique . . .	62	1732
— éthy- <i>p</i> -isobutylsalicylique . . .	62	1948
— éthylisocaprylique . . .	60	483
— éthylisocétique . . .	60	454
— éthylisocrotonique . . .	59	305
— éthylisononylique . . .	60	440
— éthylisopropylbenzoylacétique . . .	62	2033
— éthylisopropylmalonique . . .	61	1086
— éthylisosantonéux . . .	62	2048
— éthyl- α -isosubérique . . .	61	1112
— éthyl- β -isosubérique . . .	61	1112
— éthylisosuccinique . . .	59	329
— éthylisovaléryl-isovalérianique . . .	62	1686
— éthyliatchloropyrotartrique . . .	61	1061
— éthyliatconique . . .	59	334
— éthyliatnocérique . . .	60	485
— éthylmaléique . . .	59	333
— éthylmalonique. Dérivés de l' — avec le sodium et les radicaux alcooliques . . .	59	824
— éthylmélissique . . .	60	490
— éthylmellique . . .	59	339
— — — — — . . .	61	1441
— éthylmésaconique . . .	57	334
— éthylmésitylénique . . .	59	313
— éthylmétachlorobenzoïque . . .	61	665
— éthylmétacrylique . . .	59	305
— éthylmétanitrocinquinique . . .	61	801
— éthylmétaphosphorique . . .	59	269
— éthylmétatoluique . . .	61	738
— éthylméthénéidimalonique . . .	61	1417
— éthylméthylallylacétalacétique . . .	62	1732
— éthylméthylbenzoylacétique . . .	62	2019
— éthylméthylbenzylacétalacéti- que . . .	62	2089
— éthyl- β -méthylcoumarilique . . .	62	2066
— éthylméthylallyloxalique . . .	62	1731
— éthylméthylidinitrohydrocouma- rique . . .	62	1913
— éthyl- β -méthylglycidique . . .	62	1648

Éther éthyl- γ -méthylglycidique	62	1649	Éther éthylnitropyromucique	62	1751
— éthyl- <i>p</i> -méthylglycollique	62	1895	— éthyl- <i>p</i> -nitrotoluïque	61	737
— éthylméthyllactique	62	1529	— éthylnitroxylique	61	760
— éthylméthylloxalique	59	324	Ethers éthylnonyliques	59	299
— éthylméthylphénylfurfuranecar-			Ether éthyloctylacétylacétique	62	1689
bonique	62	2080	Ethers éthyloctyliques	59	190
— éthylméthyluvique	62	1767	— — — — —	59	299
— α -éthylmonochromacrylique	61	513	Ether éthyloctylique normal	59	424
— éthylmonochromobutyrique	60	329	— éthyloléique	59	306
— éthyl- β -monobromopyromuci-			— — — — —	61	589
que	62	1746	— éthylorthocarbonique	59	235
— éthyl- δ -monobromopyromuci-			— éthylorthochlorobenzoïque	61	664
que	62	1747	— éthyloxalique acide	59	318
— éthylmonochlorobutyrique	60	326	— neutre	59	320
— éthylmonochloropropionique	60	288	— Dérivés de l' — obtenus		
— éthylmucique neutre	56	741	sous l'influence des radicaux al-		
— éthylmyristique	60	453	cooliques	59	323
Ethers éthylnaphtoïques	59	315	— éthyloxalo-oxamique	67	392
Ether éthyl- α naphtoïque	61	906	— éthyloxamique	67	385
— éthyl- β naphtoïque	61	918	— éthyloxatoluïque	62	2098
— éthyl- α -naphtylamidossuccinami-			— éthyloxyacrylique	62	1629
que	68	1280	— éthyloxyacrylique	62	1605
— éthyl- <i>m</i> -nitro- <i>p</i> -aldéhydocinna-			Ethers de l'acide éthyloxyisocumi-		
mique	62	2055	nique	59	773
Ethers éthylnitrobenzoïques	59	310	Ether éthyl- <i>p</i> -oxymésitylénique	62	1898
Ether éthyl- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	692	— éthyloxynaphtoïque	62	2078
— éthyl- <i>o</i> -nitrobenzoïque	61	690	— éthyl- <i>p</i> -oxyphénylacétique	62	1876
— éthyl- <i>p</i> -nitrobenzoïque	61	693	— éthyl- α -oxytoluïque	62	1866
— éthyl- <i>p</i> -nitrobenzoylacétique	62	2006	— éthyl- <i>m</i> -oxytoluïque	62	1873
— éthylnitrobenzoyltétraméthylé-			— éthyloxyvalérianique	62	1570
necarbonique	62	2062	— éthylpalmitique	60	460
— éthylnitrocapyrique	60	432	— éthylparacyanoformique	67	342
— éthylnitrochloro- α -naphtoïque	61	917	— éthylparafluorobenzoïque	61	661
— éthyl- <i>o</i> -nitrocinnamique	61	853	— éthylparanitrohydrocinnamique	61	778
— éthyl- <i>p</i> -nitrocinnamique	61	854	— éthyl-para-nitrophényldihro-		
— éthylnitrohydrocoumarique	62	1911	mopropionique	61	781
— éthylnitroisophtalique	61	1269	— éthylpara-nitro-toluylque	61	722
— éthylnitrolactique	62	1530	— éthylpélagonique	60	437
— éthyl- β -nitromésitylénique	61	764	— éthylpentadécylique	59	302
— éthylnitrométhylcoumarilique	62	2037	— éthylperchlorique	59	211
— éthyl- α -nitronaphtoïque	61	911	— éthylphénique	59	633
— éthyl- <i>o</i> -nitronaphtoïque	61	921	— éthylphénylacétique	61	715
— éthyl- β -nitronaphtoïque	61	912	— éthyl- α -phénylchromacrylique	61	818
— éthyl- β -nitronaphtoïque	61	922	— éthyl- β -phénylchromacrylique	61	848
— éthyl- γ -nitronaphtoïque	61	915	— éthylphénylcarbonique	59	644
— éthyl- γ -nitronaphtoïque	61	922	— éthylphénylcinnamique	61	950
— éthyl- δ -nitronaphtoïque	61	922	— éthyl- α - β -phényldibromopropio-		
— éthyl- <i>m</i> -nitro-oxypropylbenzoï-			nique	61	773
que	62	1929	— éthylphénylgydiclique	62	1994
— éthyl-ortho-nitrophényldihro-			— éthylphénylgyloxylique	62	1959
mopropionique	61	781	— éthylphénylique	56	478
— éthyl- <i>p</i> -nitrophényl- β -hromo-			— mixte éthylphénylique	56	551
propionique	61	780	— éthylphényloxycrotonique	62	2016
— éthyl- <i>m</i> -nitrophényllactique	62	1888	— éthylphénylpropiolique	59	315
— éthyl- <i>p</i> -nitrophénylnitrolacti-			— — — — —	61	893
que	62	1890	— éthylphénylsalicylique	62	2084
— éthyl- <i>p</i> -nitrophénylpropiolique	61	897	— éthylphénylsulhydrique	59	642
— éthylnitropropionique	60	304	— éthylphlorétique	62	1916

Ethers éthyphosphoplatiniques . . .	59	255
Ether éthyphosphoreux bihasique . . .	59	251
— — monobasique	59	252
— (di) éthyphosphoreux monoha-		
sique	59	254
— — neutre	59	254
Ethers éthyphosphoriques	56	77
— — — — —	59	256
Ether éthympimélique	59	330
— éthympipitazobique	62	2045
— éthympodocarpique	62	2065
— éthympropargylique	56	153
— — — — —	59	307
— — — — —	59	462
— — — — —	61	601
— éthympropionique	59	292
— — Dérivés substitués de l' —	59	295
— éthympropionylpropionique	62	1669
— éthympropylbenzoylacétique	62	2033
— éthympropylcarhinol iodhydri-		
que	56	119
— éthyl- α -propyl- β -chlorocinnami-		
que	61	883
— éthympropylénacétylacétique	62	1729
— éthympropylique	59	188
— éthympyrocinchonique	61	1190
— éthympyromellique	59	339
— éthympyrophosphorique	59	267
— éthympyrotartrique	59	329
Ethers éthympyrothiophosphori-		
ques	59	267
Ether éthympyrotitartrique	62	1763
— éthypricinolique	62	1695
— éthyprocellique	61	1131
— éthyrsantoneux	62	2047
— éthyrséacique	59	332
— éthyrsélenhydrique	59	203
— éthyrsilicique	59	273
— éthyrsilicopropionique trihasi-		
que	69	194
— éthyrsorhique	59	307
— — — — —	61	609
— éthyrsolélique	59	302
— — — — —	60	470
— éthyrsolylique	56	163
— éthyrsuhérique	59	331
— — — — —	61	1110
— éthyrsuccinique	59	328
— éthyrsuccinique acide	59	327
— éthyrsuccinylpropionique	61	1220
— éthyrsulhydrique acide	59	194
— — neutre	59	195
— éthyrsulfocyanique	59	317
— éthyrsulfureux normal	59	213
— — isomérique	59	215
— éthyrsulfurique acide, ou acide		
éthylsulfurique	59	217
— — — — —, ou acide iséthionique	56	71

Éther éthylsulfurique acide, ou		
acide iséthionique	56	192
— — — — —	59	226
— éthylsulfurique neutre	59	223
— éthyltampicologique	62	1618
— éthyltellurhydrique	59	201
— éthyltérédrique	59	334
— éthyltéréphtalaldéhydrique	62	1965
— éthylterpénique	59	335
— éthyltétrahydromodipropylxali-		
que	62	1606
— éthyltétrachlorohenzoylhenzoï-		
que	62	2109
— éthyltétrachlorophtalique	61	1246
— éthyltétracrylique	61	568
— éthyltétradécylrique	59	301
— éthylthiohenzoïque	59	312
— éthylthiocarhonique	59	237
— éthylthiocarhonique dissymé-		
trique	59	240
— éthylthiocarhonique persulfuré	59	241
— éthylthymo-oxycumonique	62	1937
— éthyltiglique	61	550
Ethers éthyltoluïques	59	312
Ether éthyl- p -toluylhenzoïque	62	2120
— éthyl- p -tolylacétique	61	789
— éthyl- p -tolylglyoxylique	63	2003
— éthyltribromolactique	62	1536
— éthyltriromophénylsalicylique	62	2084
— éthyltriromopyromucique	62	1751
— éthyl- v -trichlorohenzoïque	61	673
— éthyltrichlorodracrylique	61	672
— éthyltrichlorolactique	62	1535
— éthyl-trichloro-oxyvalérianique	62	1568
— éthyltrimésique	59	338
— éthyltriméthylsilicique	6	258
— — — — —	56	79
— éthyl- β -trinitronaphtoïque	61	917
— éthyl- γ -trinitronaphtoïque	61	916
— éthyl- β -triphénylpropionique	61	972
— éthyltrithiocarhonique acide	59	250
— — neutre	59	250
— éthylumbellique	60	447
— éthylundécylrique	59	301
— éthyluvitique	59	338
Ethers éthylvalériques	59	297
— de l'eugénol	56	684
— — — — —	59	819
Ethers de l'alcool fluorénique	56	173
— — — — —	59	493
Ether fluorényl-acétique	56	173
Ethers de l'alcool fluorénylique	56	173
Ether formique	56	81
Ethers fulminuriques	67	270
Ether furfuromalonique	61	1013
Ethers du galactose	59	602
— galliques	59	791

Ethers minéraux du glucose	56	344	Ether glycol monoiodhydrique	59	503
— organiques du glucose	56	360	— — mononitrique	59	504
— du glucose ou glucosides	56	359	— — monosuccinique	59	516
— — ou — naturels	59	604	— — monosulfhydrique	59	504
— — ordinaire, — dextrogyre ou			Ether glycolphénylique	56	480
dextrose	59	596	Ethers du propylglycol normal	59	518
Ethers de la glycérine. Glycérides			Ether glycolsulfocarbonique	59	507
naturels, ou — naturels de la			Ethers glycol sulfureux	59	506
glycérine : Corps gras d'origine			— — sulfuriques	59	506
animale.	59	577	— — valériques	56	194
— — — Corps gras d'origine			Ethers des glycols :		
végétale.	59	572	— des glycols octyléniques	59	526
— — formés par les acides miné-			— du glycol phtalique	59	528
raux	59	539	— des glycols stilbéniques	59	530
— — par les alcools	59	537	— du glycol styrolénique	59	529
— minéraux de la glycérine	56	240	— — tolylénique	56	212
— organiques de la glycérine	59	555	— —	59	528
Ether glycérine-mésitylénique	59	581	— des glycols xyléniques	59	530
— glycérique	56	268	Ethers glycuroniques	75	869
Ethers de l'acide glycérique	59	729	— de l'acide glyoxylique	59	728
— glycérisulfureux	59	551	— —	59	794
— du glycide	59	563	Ethers heptylacétiques	56	121
— du glycol	56	187	— —	59	422
— — $C^{14}H^{10}(H^{18}O^2)^2$	59	532	— heptylbromhydriques	59	421
Ether glycol acétobromhydrique	59	512	— heptychlorhydriques	56	121
— — acétobutyrique	59	513	— —	59	419
— — acétochlorhydrique	59	510	— heptyliodhydriques	56	121
— — acétoiodhydrique	59	512	— —	59	421
— — acétonitrique	59	512	— des alcools heptyliques. — for-		
— du glycol benzochlorhydrique	59	515	més par l'union des alcools	59	419
— — butyrochlorhydrique	59	513	Ether heptylonanthylque	59	423
— carbonique du glycol	59	507	— heptylsulfurique acide	59	422
Ethers du glycol crotonylénique	56	209	— hexaméthylmellique	61	1441
— — —	59	527	— hexaoxydiphénylique	58	730
— — diacétique	59	509	Ethers hexylacétiques	59	416
Ether du glycol dibenzoïque	56	194	— hexylbromhydriques	59	412
— — —	59	515	Ether hexylbutyrique	59	417
— — dibromhydrique	59	503	— hexylcaproïque	59	418
— — dibutyrique	59	513	Ethers hexylchlorhydriques	59	411
— glycol dichlorhydrique	59	502	Ether hexylformique	59	416
— — diéthylque	59	498	Ethers des hexylglycols	59	524
— — diformique	59	508	— hexyliodhydriques	59	412
— — diiodhydrique	59	508	Ether hexylique	59	410
— — dinitrique	59	505	Ethers hexylsulfhydriques acides.		
— — distéarique	56	194	— — neutres	59	415
— du glycol disuccinique	59	516	Ether hexylsulfocyanique	59	418
— glycolique	56	191	— acide hexylsulfureux isomé-		
— —	56	196	rique	59	416
Ethers glycoliques, ou éthers mé-			Ethers hippuriques	68	963
thyl — éthyl, etc., de l'acide gly-			— de l'acide homoprotocatéchique	59	781
colique	59	710	— de l'homopyrocacéchine	59	695
— du glycol isopropylénique	59	519	— de l'hydrobenzoïne	56	214
— glycol monoacétique	59	508	— de l'acide hydrocaféique	59	786
— — monoborique	59	508	— de l'alcool hydrocinnamylique	59	486
— — monobromhydrique	59	502	— des acides hydrocoumariques	59	772
— — monobutyrique	59	513	— de l'hydroquinone	56	600
— — monochlorhydrique	59	500	— de l'hydroquinone	59	602
— — monoéthylque	59	497			

Ether iliciacétique	56	165
Ethers de l'alcool ilicique	59	487
Ether indoxylrique	61	896
— de l'inosine	59	602
— iodhydrique	55	227
— —	56	59
— isamylumhellique	60	447
— isoamylangélique	61	547
— isoamylarachique	60	480
— isoamylarsénieux	59	398
— isoamylarsénique	59	398
— isoamylazoteux	59	387
— isoamylazotique	57	388
— isoamylhorique	59	399
— isoamylhydrique	59	403
— isoamylcaprique	59	404
— —	60	443
— isoamylcaproïque	59	404
— isoamylcarhamique	67	464
— isoamylcarhonique	59	391
— isoamylchlorocarhonique	59	392
— isoamylcyanique	59	406
— isoamyl-diisoamylloxalique	62	1616
— isoamyléthylcarhonique	59	391
— isoamylformique	59	400
— isoamylhydrocinnamique	61	768
— isoamylhydroxalique éthyli	62	1599
— isoamylrique	67	859
— isoamylisovalérique	59	403
— isoamylmélissique	60	490
— isoamylmellique	61	1441
— isoamylméthylcarhinolacétique	56	121
— isoamylméthylcarhinolchlorhy- drique	56	121
— isoamylméthylcarhinoliodhydri- que	56	121
— isoamylloxalique acide — — neutre	59	407
— isoamylpalmitique	60	460
— isoamylphénylgyoxylique	62	1960
— isoamylphlorétique	62	1916
— acide isoamylphosphoreux	59	394
— — isoamylphosphorique	59	396
— isoamylpropargylique	59	464
— isoamylsénacique	59	409
— isoamylsilicique	59	399
— isoamylstéarique	60	470
— isoamylsuccinique	59	409
— isoamylsulfocyanique	59	407
— acide isoamylsulfureux isomé- rique, isoamylhyposulfureux	59	389
— isoamylsulfurique acide	59	390
— isoamyltéréphthalique	59	409
Ethers isoamylthiophosphoriques	59	397
Ether iso-amyltiglique	61	550
— isohutylangélique	61	547
— isohutylhromhydrique	56	103
— isohutylcarhamique	67	464

Ether isohutylchlorangé lactique	62	1665
— isohutylchlorhydrique	56	103
— isohutylchlorocarhonique	59	368
— isohutyl dihromopropionique	60	294
— isohutyl dichloropropionique	60	290
— isohutyl dichlorosalicylique	62	1797
— isohutylglycoldihromhydrique	56	203
— isohutylglycolmonochlorhydri- que	56	203
— de l'isohutylglycol primaire	59	522
— — tertiaire	59	522
— isohutyl iodhydrique	56	103
— isohutyl nitrolique	56	104
— isohutyl orthocarhonique	59	368
— isohutylphénylacétique	61	716
— isohutylphénylgyoxylique	62	1959
— isohutyl trichloracétique	59	374
— isocérylacétique	59	441
Ethers de l'ischolestérine	59	491
Ether ischolestérylacétique	56	169
Ethers de l'alcool isocrotylique	59	458
— isocyaniques	67	494
— isocyanuriques	67	270
Ether isodiamylloxalique	62	1599
Ethers de l'isodulcite	59	619
Ether isoprène hromhydrique	56	148
— — chlorhydrique	56	147
— isopropylhromhydrique	56	98
— isopropylchlorhydrique	56	98
— isopropylglycolique	56	200
— isopropyl iodhydrique	56	98
— —	56	200
— —	56	223
— isopropylique	56	98
— isopropyl-β-nitronaphtoïque	61	912
— —	61	922
— isopropylphénylique	56	479
Ethers de l'acide isosantoneux	59	728
Ether isostéarique	60	475
Ethers isosulfocyaniques	67	552
Ether jalapinolique	62	1692
Ethers de l'acide lactique	59	715
— du lactose	59	607
Ether laurique	56	84
— —	60	450
Ethers de l'acide lévulique	59	725
— du lévulose	59	602
Ether malique neutre	56	87
Ethers de l'acide malique	59	731
— du maltose	59	607
— du mannide	59	629
— de la mannitane	56	326
— —	59	625
— de la mannite	56	317
— —	59	619
Ether mannitique	56	326

Éther margarique	56	84
Ethers du matézo-dambose	59	604
— de l'acide méconique	59	750
Éther méllotique	62	1903
Ethers de l'alcool mélistique ou myricique	59	443
Éther mélisti-chlorhydrique	56	132
— mélisti-iodhydrique	56	132
— mélisti-margarique	56	132
— mélisti-sulphydrique	56	132
Ethers du menthol	59	460
— —	59	829
Éther mentholacétique	56	150
— mentholbromhydrique	56	150
— mentholbutyrique	56	150
— mentholchlorhydrique	56	150
— mentholiodhydrique	56	150
Ethers Mercaptans. Voyez Éthers sulhydriques acides.		
Éther mercaptan allylique	59	449
Ethers mercaptans amyliques	59	386
— — amylsulhydriques	56	111
Éther mercaptan benzylique	59	474
Ethers mercaptans butyliques	59	362
Éther mercaptan cétylique	59	436
— — éthylique	59	194
— — heptylique	59	422
Ethers mercaptans hexyliques	59	415
Éther mercaptan méthylique	59	106
— — phénylique	59	640
Ethers mercaptans propyliques	59	344
Éther mésoaconique	59	162
— mésitylénique	61	761
Ethers du mésitylol	59	671
— mésoxaliques	59	735
Éther métacrésylbenzoïque	56	544
— métacrésyléthylrique	56	544
Ethers du métacrésylol	59	667
— métaoxybenzoïques	59	762
Éther méthylacétique	56	13
— —	59	139
— méthylaconique	59	164
— —	61	1215
— méthylaconitique	59	165
— méthylacrylique	59	150
— méthylaldéhydrophtalique	62	1963
— méthylallylique	59	105
— méthylaménylamylacétique	61	581
— méthylanacardique	62	2069
— méthylanisique	56	683
— —	62	1835
— méthyl- γ -anthracène-carbonique	61	960
— méthylarachique	59	150
— —	60	480
— méthylarsénieux	59	132
— méthylarsénique	59	132
— méthylazélaïque	61	1120

Éther méthylazoteux	59	112
— méthylazotique	59	113
— — <i>p</i> -benzhydriylbenzoïque	62	2090
— méthylbenzoïque	56	13
— —	59	152
— méthylbenzoylacétique	62	2005
— méthylbenzoylbenzoïque	62	2111
— méthyl- <i>o</i> -benzoylbenzoïque	62	2107
— — <i>p</i> -benzoylbenzoïque	62	2112
— — <i>o</i> -benzoylbenzoïque	61	934
— méthylbenzylbenzoylacétique	62	2129
— méthylbenzylique	59	473
— méthylbenzylnitrobenzoylacétique	62	2129
— méthylbenzylsulhydrique	59	477
— méthylbibromosuccinique	61	1042
— méthylborique acide	59	127
— — neutre	59	127
— méthylbromhydrique	55	151
— —	56	10
— —	59	105
— méthyl- <i>m</i> -bromobenzoïque	61	677
— — <i>o</i> - —	61	676
— méthylbromobutyrique	60	330
— méthyl- α -bromo- α -méthylindène-carbonique	61	900
— — <i>p</i> -bromo- <i>o</i> -nitro- <i>a</i> -toluyl-que	61	723
— — <i>p</i> - — <i>m</i> - — <i>a</i> - —	61	724
— — (<i>v</i>)- <i>o</i> -bromotoluïque	61	729
— méthylbutyrique	56	13
Ethers méthylbutyriques	59	145
Éther méthylcampholique	59	466
— méthylcamphorique acide	59	163
— méthylcaprique	60	443
— méthylcaprylique	60	431
— méthylcarbamique	67	460
— méthylcarbonique acide	59	121
— — neutre	59	121
— méthylcérotique	60	488
— — γ -chloranthracène-carbonique	61	961
— méthylchlorhydrique	55	138
— —	55	155
— —	56	9
— —	59	105
— — bichloré	55	141
— — chloré	55	140
— méthylchlorocarbonique	59	123
— méthylchlorocrotonique	61	528
— méthylchloroiodosalicylique	62	1805
— méthylchloro-isocrotonique	61	536
— méthylchlorolactique	62	1532
— méthylchlorométhylindène-carbonique	61	901
— méthylchlorophtalique	61	1241
— méthylchlorosalicylique	62	1794
— méthyl- <i>m</i> -chlorosalicylique	62	1796

Ether méthylcinnamique	59	154
— méthylcitraconnique	59	162
— méthylcrotonique	59	151
—	61	549
Ethers des acides méthylcrotoni- ques	59	305
Ether méthylcyanhydrique	56	12
— méthylcyanique	56	12
—	59	155
— méthyl-cyano-acétoacétique	67	351
— méthylcyanosuccinique	61	1379
Ethers méthyldécyliques	59	148
Ether méthyl dextropimarique	61	888
— méthyldihenzyl dicarbonique	61	1352
— α - α -méthyldibromopropionique	60	294
— α - β -méthyldibromopropionique	60	296
— méthyl- <i>mm</i> -dibromosalicylique	62	1800
— méthyl- <i>o</i> -dichlorohromovinyl- benzoïque	61	863
— méthyldichloroglycollique	62	1514
— méthyldichloropropionique	60	290
— méthyldichlorosalicylique	62	1797
— méthyldiéthylhorique	59	127
— méthyldiéthylméthyléthényltri- carbonique	61	1380
— méthyldiméthyl dibutylacétique	60	446
— méthyl- <i>p</i> -dinitrocinnamique	61	856
— méthyldinitrohydrocoumarique	62	1913
— méthyldinitrophénylcarbonique	61	931
— méthyldinitrophénylsalicylique	62	2084
— méthyldinitrotoluique	61	730
— méthyldiphénylénacétone car- bonique	62	2137
— méthyldiphénylphtaloylique	62	2149
Ethers méthyldithiocarboniques	59	124
Ether méthyl durène carbonique	61	1443
— méthylélaïdique	61	591
— méthyléthylacétacétique	62	1668
— méthyléthylhromosuccinique	61	1042
— méthyléthylcarbonique	59	122
— méthyléthyl dinitrohydrocouma- rique	62	1913
Ethers méthyléthyl dithio carboni- ques	59	125
— méthyléthylrique	56	15
—	59	103
— méthyléthylsuccinique	61	1093
— méthyléthylsulfhydrique	59	111
— méthyléthylsulfurique	59	120
— méthyl- <i>o</i> -fluorencarbonique	61	1345
— méthylfluorhydrique	59	105
— méthylformique	56	13
—	59	137
— — tribasique	59	137
— méthylformohenzoylique	62	1857
— méthylformarique	59	161
— α -méthylglycidique	62	1647
— méthylheptylique	59	101

Ethers méthylheptyliques	59	147
Ether méthylhexadécylique	59	148
Ethers méthylhexyliques	59	147
Ether méthylhippurique	59	155
— méthylhydrocinnamique	59	154
— méthylhydrocinnamique	61	768
— méthylhydrocornicularique	62	2130
— méthylhydrométhylparacouma- rique	62	1909
— méthyliodhydrique	56	11
—	59	106
— méthyl- <i>p</i> -iodohenzoïque	61	688
— méthyliodohutyrique	60	334
— méthyliodopropionique	60	303
— méthylrique	59	99
Ethers minéraux de l'alcool méthyl- lique	56	9
— mixtes de l'alcool méthylrique	56	14
— organiques de l'alcool méthyli- que	56	13
Ether méthylrique- <i>p</i> -nitrophényl- α - nitro- β -lactique	61	856
— méthylrique-picrique	56	518
— méthylisoamylrique	59	104
— méthylisohutylcarbonique	59	122
—	59	867
— méthyl- <i>p</i> -isohutylsalicylique	62	1948
— méthylisohydromellique	61	1435
— méthylisonitrosophénylacétique	61	721
— méthylisopropénylbenzoïque	61	873
— méthyllignocérique	60	485
— méthylmaléique	59	162
— méthylalmonique	59	160
— méthylmellique	59	165
— méthylmésaconique	61	1174
— méthylmétafluorbenzoïque	61	661
— méthylmétaléxynolique	56	550
— méthyl- α -méthylhutyrocoumari- que	62	2025
— méthyl- β -méthylhutyrocoumari- que	62	2026
— méthyl- α -méthylcoumarique	62	1970
— méthyl- β -méthylcoumarique	62	1971
— méthylméthyl diphénylacétique	61	937
— méthyl- α -méthylindonaphthène- β -carbonique	61	900
— méthylméthylrique	56	14
— méthylméthyl lactique	62	1529
— méthyl- α -méthylpropiocoumari- que	62	2011
— méthyl- β -méthylpropiocoumari- que	62	2012
— méthylmonochlorohutyrique	60	329
— méthylmonochlorohutyrique	60	326
— méthylmonochloropropionique	60	288
— méthyl- β -naphtoïque	61	918
— méthyl- α -naphtolcarbonique	62	2072
— méthyl- β -naphtoïque	59	155

Éther méthylnitreux	56	12
— méthylnitrique	56	11
— méthyl- <i>m</i> -nitrobenzoïque	61	692
— méthyl- <i>p</i> -nitrobenzoïque	61	693
— méthyl- <i>p</i> -nitrobenzoylacétique	62	2006
— méthyl- <i>o</i> -nitrocinnamique	61	853
— méthyl- <i>p</i> -nitrocinnamique	61	854
— méthylnitrohydrocoumarique	62	1911
— méthyl- <i>nitro-isobutylbenzoïque</i>	61	815
— méthyl- <i>nitro-p-isobutylbenzoïque</i>	61	816
— méthylnitroisophtalique	61	1269
— méthyl- β -nitrouaphtoïque	61	922
— méthyl- β -nitronaphtoïque	61	912
— méthyl- <i>m</i> -nitro-oxypropylbenzoïque	62	1929
— méthyl- <i>o</i> -nitrophényllactique	62	1887
— méthyl- <i>p</i> -nitrophényllactique	62	1889
— méthyl- <i>p</i> -nitrophénylméthacrylique	61	868
Ethers méthylononiques	59	147
— méthylolactiques	59	147
Ether méthyloléique	59	151
— — — — —	61	589
— méthylorthoamidophénol	56	525
— méthyl-ortho-nitrophényldibromopropionique	61	781
— méthylorthotrichlorovinylbenzoïque	61	863
Ethers méthylolaxiques	56	14
Ether méthylolaxique acide	59	158
— — neutre	59	158
— méthylolaxamique	67	385
— méthylolaxatouïque	62	2098
— méthylolxyéthénylisocœnanthique	62	1684
— méthyl- <i>o</i> -oxymésitylénique	62	1897
— méthyl- <i>p</i> -oxymésitylénique	62	1898
— méthylolxynaphtoïque	62	2078
— méthyl- α -oxycœnanthylénique	62	1598
— méthyl- <i>p</i> -oxyphénylacétique	62	1877
— méthyl- <i>p</i> -oxyphénylcinnamique	62	2122
— méthyl- α -oxytoluïque	62	1866
— méthyl- <i>m</i> -oxytoluïque	62	1867
— méthyl- <i>o</i> -oxytoluïque	62	1872
— méthyl- <i>p</i> -oxytoluïque	62	1870
— méthylpalmitique	60	460
— méthylparachlorobenzoïque	61	666
— méthylpara-nitro-toluïque	61	722
— méthylparaoxybenzoïque	62	1828
— méthylparaxylénolique	56	551
— méthylpelargonique	60	437
— méthylpentadécylrique	68	456
— méthylpentaméthylbenzoïque	61	1444
— méthylpétroléique	61	580
— méthylphénique	59	632
— méthylphénylacéténéglycollique	62	2057
— méthylphénylacétique	61	715

Éther méthyl- α -phénylbromacrylique	61	848
— méthyl- β -phénylbromacrylique	61	848
Ethers de méthylphénylcarbinol	59	485
Ether méthylphénylchloracétique	91	717
— méthylphénylcrotonique	61	867
— méthyl- $\alpha\beta$ -phényldibromopropionique	61	773
— méthylphénylgl oxylique	62	1959
— méthylphénylique	56	478
— méthylphénylméthoxylacétique	62	1858
— méthylphényloxycrotonique	62	2016
— méthylphénylsalicylique	62	2084
— méthyl- <i>p</i> -phényltolylacétique	61	940
Ethers méthylphosphoreux. Dérivés platinéux	59	129
— méthylphosphoriques	59	130
— [di] méthylphosphoriques	59	131
Ether méthylphosphorique	59	131
— méthylphthaliques	59	164
Ether méthylpicrique	56	518
— méthylpodocarpique	62	2065
— méthylpolyporique	59	165
— méthylpropargylique	56	154
— — — — —	59	462
— méthylpropionique	59	145
— méthylpropylcarbinoliodhydrique	56	114
— méthylpropylcarbonique	59	122
— méthylpropylique	59	140
Ethers du méthylpyrogallol	59	706
Ether méthylsalicylique	56	14
— méthylsantoneux	62	2047
— méthylsébacique	59	160
— méthylselénhydrique neutre	59	111
— méthylsilicique	59	133
Ethers méthylsiliciques mixtes	59	135
Ether méthylsilicopropionique	69	194
— méthylstéarique	59	150
— — — — —	60	470
— méthylsubérique	61	1110
— méthylsuccinique	59	160
Ethers méthylsulfhydriques	56	11
Ether méthylsulfhydrique acide	59	106
— — neutre	59	106
— méthylsulfocyanique	59	156
Ethers méthylsulfophosphoriques	59	131
Ether méthylsulfureux neutre	59	116
— méthylsulfureux isomérique	59	115
Ethers méthylsulfuriques	56	12
Ether méthylsulfurique acide	59	117
— — — — —	59	119
— méthyltellurhydrique neutre	59	112
— méthyltétrachlorobenzoylbenzoïque	62	2109
Ethers méthyltoluïques	59	153
Ether méthyl- <i>p</i> -toluylbenzoïque	62	2120
Ethers méthyltrithiocarboniques	59	126

Ether méthylumbellique	60	447
Ethers méthylundécycliques	59	148
— méthylvalériques	59	146
Ether monoéthylbibenzylidicarbo-		
que	61	1350
— monoéthyl- α -dinitrophtalique	61	1257
— monoéthyléthylidène-éthényl-		
tricarbonique	61	1399
— monoéthylhomophtalique	61	1293
— monoéthylque du pyrogallol	56	638
— monoéthyl- α -nitrophtalique	61	1254
— monoéthyl (ν) nitrophtalique	61	1256
— monoéthylphénylcarboxysucci-		
nique	61	1409
— monoéthyl- p -phénylendiacyli-		
que	61	1328
— monoéthylphosphorique	59	259
— monoéthyltétraconique	61	1194
— monoéthylthiophosphorique	59	261
Ethers de l'acide mucique	59	753
Ether mucobromique	62	1707
Ethers myriciques	59	443
Ethers du naphtol	59	678
Ether naphtylacétique	56	567
— naphtylbenzoïque	56	567
— naphtyléthylque	56	567
— naphtylque	56	270
— naphtylméthylque	56	566
Ethers du naphtylol- α	56	566
— du naphtylol- β	56	569
Ether naphtylphosphorique	56	567
— naphtylphtalique	56	567
Ethers nitreux : Voyez Ethers azo-		
teux		
Ether nitreux. — Ethyl-nitreux	56	70
Ethers nitriques : Voyez Ethers		
azotiques		
Ether nitrique — Ethylnitrique	56	68
Ethers nitriques du glycol	56	192
Ether nitrobromocinnamique	61	857
— α -nitromésitylénique	61	763
— nitropbényldibromopropionique	61	856
— neutre- α -nitrophtalique	61	1254
Éther nonylchlorhydrique	55	313
Ethers nonyliques	59	432
Ether octadécylacétique	56	131
Ethers octylacétiques	59	429
Ether octylazoteux, — octylazoti-		
que	59	428
Ethers octylbromhydriques	59	426
— octylchlorhydriques	59	426
— octyliodhydriques	59	426
Ether octylque normal	59	424
— octylpalmitique	60	460
Ethers octylsulfhydriques	59	427
Ether octylsulfocyanique	59	431
Ethers octylsulfuriques	59	429

Éthers de l'orcine	56	617
— —	59	697
Ether ordinaire	56	87
Ethers de l'acide orsellique	59	782
— de l'orthocrésylol	59	666
— orthoformiate triisobutylque	59	371
Ether orthosilicobenzoïque	69	198
Ethers oxaliques	56	85
Ether oxalurique	67	656
— oxamique de l'alcool benzylique	68	1174
Ethers de l'acide oxanilique	68	1226
— des acides oxybutyriques	59	721
— des acides oxycaproïques	59	724
Ether β -oxyisovalérianique	62	1579
Ethers des acides oxymésityléni-		
ques	59	771
Ether oxypentique	62	1739
— oxyphényldiacétique	56	581
— oxyphényldibenzoïque	56	582
— oxyphényldiméthylque	56	582
— oxyphénylmonoéthylque	56	582
Ethers de l'acide oxyphénylpropio-		
nique	59	774
— des acides oxyphtaliques	59	787
Ether oxypicrique	56	597
Ethers de l'acide oxysulfocarbami-		
que	67	472
Ether oxytétrique	62	1738
Ethers des acides oxytoluïques	59	769
— de l'acide oxytrimésique	59	791
— des acides oxyvitiques	59	788
— oxyvalériques	59	723
Ether paracrésylacétique	56	545
— paracrésylbenzoïque	56	545
— paracrésyléthylque	56	545
Ethers du paracrésylol	56	544
— —	59	608
Ether paracrésylphosphorique neu-		
tre	56	545
— paramidophénol méthylque	56	527
Ethers des dérivés de substitution		
de l'acide paraoxybenzoïque	59	766
— de l'acide paraoxybenzoïque	59	764
Ether pentadécylchlorhydrique	55	315
Ethers de la perséite	59	631
— minéraux du phénol	56	474
— mixtes du phénol	56	477
— organiques du —	56	476
— des acides-phénols pentatomi-		
ques monobasiques et tétraphé-		
nologiques	59	793
— des dérivés amidés du phénol	59	662
— des phénols bromés	59	655
— du phénol bromonitré	59	662
Ether carbonique du phénol	59	643
Ethers des phénols chlorés	59	653
— du phénol chloronitré	59	661

Éthers des phénols hexatomiques	59	708	Ethers des acides phtaliques et de leurs dérivés. — éthylphtaliques	59	337
— — nitrés	59	656	Ether phtalol-triacétique	56	676
— — tétratomiques	59	708	— phtalydiacétique	56	214
Ether phénylacétique	56	476	— phtalydihenzoïque	56	214
— —	59	649	— phtalydichlorhydrique	56	214
— phénylanthranolacétique	56	178	— pimélique	61	1099
— phénylhenzoïque	56	477	— pinacolchlorhydrique	56	118
— —	59	650	— pinacoliodhydrique	56	118
Ethers phénylboriques	59	644	Ethers de la pinite	59	592
Ether phényl- <i>m</i> -bromohenzoïque	61	678	— des alcools polyéthyléniques	59	516
— — <i>p</i> —	61	678	— des polyglycérines	59	568
— phénylhutylglycoldiacétique	56	214	— polysiliciques	6	262
— phénylcaprylique	59	650	— —	59	278
— phényl-carbonique neutre	56	474	Ether propargylacétique	56	153
— phénylchloroacétique	56	476	— propargylhromhydrique	56	153
— phénylcuminique	59	651	— propargylchlorhydrique	56	153
— phényldisulphydrique	58	597	— propargyliodhydrique	56	153
— phényléthylacétique	56	162	— propargylique	56	153
— α -phénylformylacétique	62	2007	— propionique dichloré	62	1632
— β —	62	2008	Ethers des acides propioniques substitués	59	145
— phénylglycérine	59	580	— propylacétiques. — des alcools		
Ethers de l'acide phénylglycérique	59	787	— primaire et secondaire	59	350
— — phénylglycolique	59	770	— propylazoteux. — — — primaire		
— — phénylglyoxylique	59	773	normal et secondaire	59	345
Ether phénylique	56	477	Ether propylazotique	59	346
— —	59	638	Ethers propylhenzoïques	59	353
— — hihromé	56	478	— propylhoriques. — des alcools		
— — dinitré	56	478	— primaire normal et secondaire	59	348
— — du glucose	56	480	— propylhromhydriques. — des		
— — —	59	637	alcools primaire normal et se-		
— — du glycide	56	480	condaire	56	96
— — —	59	637	— — —	59	342
— — du glycol	59	636	— propylhutyriques	59	351
— phényl- <i>p</i> -isohutylsalicylique	62	1948	Ether propylcarhamique	67	464
Ethers du phénylmésitylène-car-			Ethers propylcarboniques	59	346
hinol	59	492	— propylchlorhydriques. — des al-		
Ether phénylœnanthylque	59	650	cools primaire normal et secon-		
— phényloxalique	59	652	daire ou isopropylique	56	96
— phénylparatoluïque	59	651	— — —	59	341
— phénylphénylique	56	477	Ether propylcinnamique	59	354
— phénylphénylsalicylique	62	2084	— propyldihromopropionique	60	294
— phénylphosphorique acide	56	475	— propyldichloroglycollique	62	1514
— diphenyl-phosphorique, et —			Ethers propylformiques	59	349
monophénylphosphorique	59	646	— du propylglycol	56	199
— phénylphosphorique neutre	56	475	Ether propylglycol diacétique	56	199
Ethers phénylphtaliques	59	653	— propylglycolique normal.	56	200
Ether phénylsuccinique	59	652	— propylglycolmonochlorhydri-		
— phénylsulphydrique acide, —			que	56	199
neutre	59	640	— propylhydrocinnamique	61	768
— phénylsulfocyanique	59	651	Ethers propyliodhydriques. — des		
Ethers phénylsulfophosphoriques	59	648	alcools primaire normal et se-		
— de l'acide phlorétique	59	772	condaire	56	96
— de la phloroglucine	56	644	— — —	59	343
— —	59	708	— de l'alcool propylique normal	56	95
Ether phosphoreux	56	78	— — —	59	310
Ethers phosphoriques	56	77	— — — secondaire	56	97
Ether phosphorique du phénol	56	552			
— — du thymol	56	557			

Ether propylisoaconitique	61	1396
— propylisoamylique	59	340
Ethers propylisoheptyliques	59	353
— propylisoalériques. — des alcools primaire et secondaire	59	352
— propylloxaliques. — des alcools primaire et secondaire	59	354
— du propylphénol	59	671
Ether propylphénylacétique	61	715
— propyl- $\alpha\beta$ -phényldibromopropionique	61	773
— propylphénylglyoxylique	62	1959
— propylphénylique	56	479
Ethers propylpropioniques. — des alcools primaire et secondaire	59	351
— du propylpyrogallol	59	707
— propylsiliciques	59	348
Ether propylsuccinique	59	355
Ethers propylsulfhydriques. — acides. — neutres	59	344
— propylsulfocyaniques	59	354
— propyltéréphthaliques	59	355
Ether propyltrichloracétique	59	350
Ethers de l'acide protocatéchique. — pulvique	59	789
— de la pyrocatéchine	56	580
—	59	683
— du pyrogallol	56	634
—	59	702
Ether pyrogallol- γ -bromobenzoïque	61	679
Ethers de l'acide pyromucique	59	726
— pyruvique	59	795
Ethers de la quercitane	56	308
—	59	592
— de la quercite	59	587
Ether quercitique	56	301
— quinique-éthylque	56	753
— quinique-éthyltétracétique	56	754
Ethers de la résorcine	59	686
Ether résorcinique	56	584
— ricinélaidique	62	1695
Ethers de l'acide saccharique	59	752
— du saccharose	59	606
— de l'acide salicylique	59	754
— des produits de substitution de l'acide salicylique	59	760
Ether salicylorcique	56	621
— salicylrésorcinique	56	595
Ethers de l'acide santoneux	59	737
— santonique	59	799
Ether silicique	56	79
Ethers siliciques	6	249
—	56	663
— des alcools siliciques	59	827
— siliciques mixtes	6	258
Ether silico-acétique tribasique	69	192

Ether silicobenzoïque tribasique d'éthyle	56	666
— silicoheptylacétique	56	665
— silicoheptylchlorhydrique	56	665
— silicoheptyléthylque	56	665
— silico-nonyle acétique	56	664
— — — chlorhydrique	56	664
— silicopropionique tribasique	56	666
— simple, ou — éthylique	56	87
Ethers de la sorbine	59	602
Ether stéarique	56	84
— du stilbène diacétique	56	215
— — dibenzoïque	56	215
— — monoacétique	56	215
Ethers de la stycérine	56	275
Ether succinique neutre	56	86
Ethers du sucre de canne	56	408
— sulfhydriques	56	66
Ether sulfhydrique acide	56	66
— — bisulfuré	56	67
— — pentasulfuré	56	68
— — trisulfuré	56	67
Ethers sulfo-allophaniques	67	799
— sulfocyanacétiques	67	359
— sulfocyaniques	67	547
— de l'acide sulfocynoacétique	67	355
— — sulfocyanofornique	67	356
— — sulfocyanurique	67	568
— sulfoxycarbamiques. Dérivés alcooliques des —	67	479
— sulfureux	56	76
Ether sulfureux neutre	56	77
Ethers sulfuriques	56	71
Ether sulfurique	56	87
— — acide	56	73
— — neutre	56	75
Ethers de l'alcool sycocérylique	59	486
Ether tartrique neutre	56	87
Ethers des acides tartriques	59	735
Ether téraconique	61	1194
Ethers de la terpine	59	528
Ether tétrabromé	55	224
— tétradécylacétique	56	130
— tétraméthylpréhnitique	61	1422
— tétraméthylpyromellique	61	1423
— tétraméthylsilicique	6	250
Ethers du tétraoxydiphénoquinone	59	824
Ether tétrapropylsilicique	6	259
— tétréthylidinitromellitique	61	1425
— tétréthylpyromellique	61	1423
— tétréthylsilicique	6	253
— tétréthyl- <i>p</i> -xylylendimalonique	61	1427
Ethers thiosulfocarbamiques	67	482
— thioxamiques	67	395
— du thymol	56	556
—	59	672
— de l'acide thymo-oxycuminique	59	773

Ether de l'acide toluylbenzoïque	59	795	Ether undécylchlorhydrique	55	314
Ether tolylacétique	56	163	— valérianique	56	88
— tolybenzoïque	56	163	— valérolactique	62	1576
— tolychlorhydrique	56	162	— de l'alcool vanillique	59	824
— tolyldibromhydrique	56	212	— vinique. Voyez Ether éthylique.		
— tolyldichlorhydrique	56	212	— Action de l'— sur les bromu-		
Ethers de l'alcool toylénique	59	485	res	70	30
Ether tolyiodhydrique	56	163	— vinyléthylique	59	445
— tolymonoacétique	56	212	Ethers de l'alcool vinylique	59	444
— toly-pseudo-cyanhydrique	56	162	— du xylénol	59	670
Ethers du tréhalose	59	606	Ether xylendibromodimalonique	61	1427
Ether triacétique. $C^{12}H^4C^4H^4O^{12}$	59	580	— xylendichlorodimalonique	61	1427
— triallylglycérique	56	143	— <i>m</i> -xylendichlorodimalonique	61	1427
— triamyléthylsilicique	6	262	— <i>o</i> -xylendichloromalonique	61	1426
— trichloréthylidène-acétylacéti-			Ethoxycrotonate d'ammonium	62	1646
que	62	1722	— de potassium	62	1646
— trichloréthylidène-malonique	61	1013	— de sodium	62	1646
— triéthylaconitique	61	1395	Ethoxylamine	64	194
— triéthylhutényltricarbonique	61	1382	Ethoxylcaféine	66	627
— triéthylcamphoronique	61	388	Ethoxylisobutyrate d'argent	62	1561
— triéthylcarbopimélique	61	1385	— de baryum	62	1561
— triéthyldiséleniophosphorique	59	267	— de cuivre	62	1561
— triéthyl-diithiophosphorique	59	265	— de plomb	62	1561
— triéthyléthényltricarbonique	61	1376	— de sodium	62	1561
— triéthyléthylidène-éthényltri-			— de zinc	62	1561
carbonique	61	1399	Ethoxylisovalériane de zinc	62	1577
— triéthylisobutényltricarboni-			<i>p</i> -Ethoxyphénylacétate d'argent	62	1876
que	61	1383	<i>p</i> -— de baryum	62	1876
— triéthylméthényltricarbonique	61	1375	<i>p</i> -— de calcium	62	1876
— triéthylméthyléthényltricarbo-			Ethylacétal diéthylique. Dérivés		
nique	61	1380	chlorés et bromés de l'—	57	125
— triéthylméthylsilicique	6	259	Ethylacétal diméthylque	57	123
— —	56	79	— isoamylique	57	133
— triéthylperthiophosphoreux	59	254	— méthyléthylique	57	124
— triéthylperthiophosphorique	59	266	— monoéthylique	57	124
— triéthylphénylcarboxysuccini-			Ethylacétamide	67	226
que	61	1409	Ethylacétylurée	67	650
— triéthylphosphoreux	59	254	Ethyl-allyle	55	287
— triéthylphosphorique	56	77	Ethylallylphénylguanidine	65	1388
— —	59	264	Ethylamidophénol	56	526
— triéthylpropyléthényltricarbo-			Ethylamine	64	44
nique	61	1384	— Sels de l'—	64	52
Ethers triéthylthiophosphoriques	59	265	Ethylamyle	55	310
Ether triéthyltrimésique	61	1404	Ethylamyline	56	266
— triéthyltriméthyléntricarboni-			Ethylamylpinacoline	57	324
que	61	1397	Ethylaniline	65	393
— triéthyltrithiophosphorique	59	266	— Dérivés de l'—	65	395
— triisoamylphosphoreux	59	396	— —	65	403
— triméthylaconitique	61	1395	Ethylanilines	88	134
— triméthyl-diphénylméthane tri-			Ethylanthracène	55	621
carbonique	61	1412	Ethylate de propargyle	55	266
— triméthyltrimésique	61	1404	Ethylate de sesquistanéthyle	22	255
— triphénylcarbinol acétique	56	177	— —	22	258
— — chlorhydrique	56	177	Ethylatropine	66	494
— — éthylique	56	177	Ethylhenzine	55	432
— triphénylphosphoreux	59	645	Voyez Ethylhenzol.		
— triphénylphosphorique	59	647	— monohromée	55	432

Ethylbenzoate d'argent	61	752	Ethylénolactate de calcium	62	1541
— de baryum	61	753	— sodique	62	1541
— de calcium	61	753	— de zinc	62	1541
— de cuivre	61	753	Ethyléosine incolore	56	589
Ethylbenzol	55	482	— rouge	56	589
Ethylbenzylacétate d'argent	61	819	Ethyléthylène	55	272
— de baryum	61	819	Ethyl-eugénol	56	685
Ethylbenzylacétone	57	355	Ethylfluorescéine tétabromée	88	498
Ethylbenzylbenzoate d'argent	61	942	Ethylformamide	67	209
Ethylbenzyltoluène	55	553	Ethylfurfuromalonate d'argent	63	2581
Ethylbornéol	56	155	Ethylglucose	56	364
Ethylbutyrolactone	62	1594	Ethylglycolle	64	244
Ethylcarbimide	67	608	Ethylglycol	56	186
Ethylcarbinol	56	95	Ethylglycollamide	67	850
Ethylcrotonate d'argent	61	559	Ethylhydantoïne	67	687
— de baryum	61	559	Ethylhydrazine	64	101
— de cadmium	61	560	— Dérivés de l' —	64	103
— de calcium	61	559	Ethylhydrocarbostyryle	61	820
— d'éthyle	61	559	Ethylidène-diacétate d'argent	61	1095
— de cuivre	61	559	— de calcium	61	1095
— de plomb	61	559	— de plomb	61	1095
— de potassium	61	559	Ethylidène - éthényltricarbonate d'argent	61	1399
— de sodium	61	559	— — de baryum	61	1399
α -Ethylcoumarate de baryum	62	1972	— — de calcium	61	1399
α - — de calcium	62	1971	Ethylidène-phénylhydrazine	62	1639
β - — de baryum	62	1972	Ethylidène-phthalide	62	2017
β - — de calcium	62	1972	Ethylidène urée	67	631
Ethyldisulfocarbamate d'éthylami- ne	67	484	p-Ethylisatine	62	2010
Ethyle-amyle	55	310	Ethylisobutylacétone	57	321
Ethylbenzoylacétate d'argent	62	2058	Ethyl-isobutyle	55	298
Ethylbenzylcarbonate d'argent	61	1355	Ethylisopropylacétone	57	318
Ethylène	55	184	Ethylisosantonite d'éthyle	62	2048
— Dérivés bromés de l' —	55	201	Ethylmalonate d'argent	61	1075
— — chlorés	55	193	— de baryum	61	1074
— — iodés	55	208	— de calcium	61	1074
— acétylacétate d'argent	62	1721	— de cuivre	61	1075
Ethylènes bibromés	55	204	— de plomb	61	1075
— bromés	55	203	— de zinc	61	1074
— chlorés	55	197	Ethylméthronate d'argent	63	2570
Ethylène diamine	64	177	— de baryum	63	2570
— diméthylidibutyle	60	446	— de calcium	63	2570
— diphenol	56	480	Ethylméthylbenzines	55	412
— iodé	55	212	Ethylméthylcarbinol	56	99
Ethylénéméthyléthylque non sy- métrique	55	288	— — — — —	56	104
Ethylène méthyléthylque symétri- que	55	288	Ethylméthylmalate d'ammonium	63	2474
— monobromé	55	203	— d'argent	63	2474
— naphtyluréthane	68	1321	— de zinc	63	2474
— p-phénylène-diamine	65	1489	α -Ethyl- β -méthylvalérolactone	62	1610
Ethylène protocatéchate de ba- ryum	63	2250	Ethylméthylvinilène	55	288
— — de calcium	63	2250	Ethylnaphtaline	55	518
— tétrabromé	55	205	Ethylol	56	15
— tétraméthylé	60	446	Ethylxybutyrate d'argent	62	1554
— tribromé	55	205	— de baryum	62	1554
— urée	67	630	— cuivrique	62	1554
			— de potassium	62	1554
			— de sodium	62	1554
			— de zinc	62	1554

α -Ethyl- β -oxybutyrate d'argent . . .	62	1593	Eucalrite	9	33
α - — - β - — de sodium	62	1593	Eucalyne	56	377
α - — - γ - — d'argent	62	1594	Eucalyptol	58	517
α - — - γ - — de baryum	62	1594	Euchlorine	4	549
α - — - γ - — de calcium	62	1594	Euchroate d'ammonium	61	1439
Ethylloxysubérate de baryum	63	2481	Euclase	9	120
— de plomb	63	2481	Eucrite ou Eukrite Pl. vi.	9	
— de zinc	63	2481	Voyez Eukrite.		
Ethylxytoluate de calcium	62	1870	Eudiomètres	33	125
Ethylxyvalérianate d'argent	62	1602	Eugénol. Préparation, propriétés		
— de baryum	62	1602	de l' —	56	684
Ethylparaconate d'argent	63	2216	—	59	819
— de baryum	63	2216	Eukrite ou Eucrite Pl. vi.	9	
— de calcium	63	2216	—	10	295
Ethylphénol. Propriétés, dérivés			—	10	351
de l' —	56	478	— Synthèse de l' —	10	341
—	56	548	Eupittone	56	642
—	56	552	—	63	3034
α -Ethylphénolcarbonate de ba-			Eurhodine	66	1554
ryum	62	1895	Eurhodines	68	1455
β - — de baryum	62	1896	Eustatite	10	79
Ethylphénylacétone	57	352	Euxanthate d'ammonium	63	3046
Ethylphosphines	69	309	— d'argent	63	3046
—	69	324	— de baryum	63	3046
β -Ethylpropiocoumarate de ba-			— de calcium	63	3046
ryum	62	2012	— de cuivre	63	3046
Ethylpropionyluréide	67	650	— de magnésie	63	3046
Ethylpropylacétone	57	317	— de nickel	63	3046
Ethylpropylcarbinol	56	119	— de plomb	63	3046
Ethylpropylène	55	288	— de potassium	63	3046
Ethylpseudobutylpinacoline	57	321	— de zinc	63	3046
Ethylquinoléine	65	1039	Euxanthone	56	785
Ethylsalicylamide	56	763	—	63	2657
Ethylsalidine	65	1369	Euxénite	18	111
Ethylsémicarbazide	67	621			
Ethylstibines	69	213	Evaporation	1	470
Ethylstilbéne	55	578	— Causes qui influent sur la rapi-		
Ethylsuccinate d'ammonium	61	1093	dité de l' —	1	471
— d'argent	61	1093	— Passage de l'état liquide à l'état		
— monobarytique	61	1093	gazeux. Expériences de Dalton. .	1	464
— de baryum neutre	61	1093	— Tension maxima aux tempéra-		
— de calcium neutre	61	1093	tures élevées	1	469
— monocalcique	61	1093	— Tensions maxima dans les gaz .	1	469
— de cuivre	61	1098	— [Recherches de Mondésir sur les]		
— dipotassique	61	1093	Variations de la loi des tensions		
— monopotassique	61	1093	maxima	1	467
— de strontium acide	61	1093	— Variations des tensions maxima		
Ethylsulfines	69	93	aux changements d'état	1	467
Ethylthéobromine	66	636	— Tensions maxima des vapeurs .	1	466
Ethylthymol	56	557	Evernate de baryum	63	2947
Ethyltoluol	55	442	— de potassium	63	2947
Ethylurée	67	620	Everninate d'argent	63	2302
α -Ethylvalérolactone	62	1602	— de baryum	63	2302
Ethylvinylcarbinol	56	148	— de potassium	63	2302
Ethylvinyle	55	272	Evonymite	56	332
Ethylxylène	55	447			
Ethylxylène non symétrique	55	447	Excréments. Analyse des. — . . .	74	349
			Excrétine	74	357

Excrétions cutanées	75	1071	Excrétion lacrymale	75	1067
— Gaz des. —	76	294	Exitèle	9	61

F

Fabrication des couleurs. Voyez Couleurs.			Fer. Analyse par le procédé Marguerite	31	115
Pour Fabrication, voyez au nom de chaque produit.			— — qualitative microchimique des	35	132
Falsifications. On trouvera, dans la table, les renseignements concernant les falsifications avec les composés ou produits eux-mêmes. Voyez spécialement le volume traitant de l'Essai des substances alimentaires.			— — spectrale du —	20	18
Faraday, chimiste et physicien . .	4	53	— — par voie humide.	31	129
Farines. Analyse des —	91	425	Fer d'Augusta.	10	502
— de blé.	34	295	Fer blanc.	22	136
— Falsifications des —	34	298	Fer boraté naturel	20	113
Fayalite.	9	108	— Bibliographie du —	20	153
—	20	114	— —	47	139
Fèces. Analyse des —	73	256	Fers carburés.	10	52
— — microscopique des —	73	262	— — Combinaisons organiques du —	74	185
— — qualitative et quantitative des —	73	257	— — —	75	128
— des nourrissons	75	350	Fer. Données thermiques sur le — .	20	18
— normales.	75	343	— Dosage du — dans les aciers. . .	31	115
— pathologiques	75	358	— — du carbone combiné aux fers. .	31	105
— Produits spéciaux des —	75	352	— — — total	31	100
Fécule. Dosage de la — dans la pomme de terre. Procédé Maerker. .	34	443	— Dosage électrolytique du —	20	8
— — de la — dans la —	56	439	— — des éléments métalliques. . .	31	110
— — de la — dans la — par la densité.	34	441	— — des ferro-chromes.	31	112
Fécules nitriques.	56	446	— — des ferromanganèses.	31	111
Feldspaths	9	124	— Dosage du — dans les fontes . .	31	115
— Analyse des —	31	283	— — du graphite	31	104
— tricliniques	9	213	— — du — par les liqueurs titrées. .	20	128
Feldspaths, voyez Feldspaths. . . .			— — du manganèse par l'analyse colorimétrique	31	539
Fer	9	21	— — volumérique du manganèse dans les fers, etc.	31	460
—	20	1	— — du peroxyde de —	20	128
— Absorption du — dans l'organisme.	74	136	— — du protoxyde de —	20	127
— Alliages du —	20	19	— — du — dans les terres	34	185
— Ammoniaque de —	20	79	— Equivalent du —	20	18
— Analyse du —	20	144	— Essai — au fourneau à vent . .	31	124
— —	31	124	Fer fondu.	48	130
— — par voie humide.	31	129	— Généralités sur le —	20	1
Fer et Fers. Analyse des —	31	97	— Historique du —	20	2
— — électrolytique du —	31	489	— Introduction sur le —	47	1
			Fers météoriques.	10	101
			— — Analyse des —	31	118
			— — dans les Météorites	10	9
			Fers nickelés.	10	23
			— — Synthèse des —	10	319
			Fer oxalaté.	61	998
			— de Pallas.	10	498
			— passif	20	9

Fer. Propriétés chimiques du — . . .	20	14
— — physiques du —	20	4
— pur	20	3
— Raies spectrales du — dans le soleil	1	866
— de Sainte Catherine	10	501
— Séparation d'avec le cobalt . . .	23	167
— de la Sierra de Chaco	10	500
— spathique. Analyse du — . . .	31	197
— —	47	13
— — Etat naturel du —	20	111
Fers au Tungstène	31	114
Fer contenu dans l'Urine	75	1029
— Usages du —	20	17

Métallurgie du fer. Méthodes utilisées dans la — du fer. Minerais: Classification et exploitation des minerais de fer.

I. Méthodes utilisées dans la métallurgie du fer.

— Combustibles employés pour le — dans la métallurgie du — . . .		
— — Cendres du coke	47	27
— — Charbon de bois	47	22
— — Coke	47	26
— — Production et prix de revient du coke	47	33
— — Fours à coke	47	29
— — Houilles et lignites. Anthracites	47	25
— Fondants. Leur rôle et leur nécessité dans l'industrie du — . .	47	19
— HAUTS FOURNEAUX. Appareils à air chaud	47	55
— — Calcul et vérification du dosage	47	60
— — Chemise intérieure et extérieure	47	50
— — Construction des hauts fourneaux pour l'obtention du fer . .	47	39
— — — Dérangements et accidents du —	47	64
— — — Dimensions des —	47	42
— — — Étude des diverses parties et des appareils accessoires des —	47	47
— — — Machines soufflantes . . .	47	54
— — Mise en feu du — Marche normale	47	62
— — Mise hors feu	47	65
— — Pompes et appareils hydrauliques	47	58
— — Porte vent, tuyères, buses . .	47	51

II. Produits commerciaux de la métallurgie du fer.

— Fers laminés. Bandages. Essieux .	47	114
— — Fers de ferraille. Fers platinés	47	108

Fer — Fer machine	47	134
— — Fers marchands	47	120
— — Fours à réchauffer pour fers laminés	47	109
— — Petit matériel d'attache . . .	47	113
— — Rails	47	112
— — Roues	47	116
— — Tôles	47	128

Fer puddlé. Influence de l'aluminium sur le —

— — Scories. Analyse des —	31	317
Fer soudé	48	180

III. Minerais du fer.

— Analyse des minerais de — par l'acétate de soude	31	184
— Classification des minerais d'après leur état physique	47	4
— Classification du minerai d'après la nature de la gangue	47	3
— État naturel des minerais . . .	20	94
— Mode d'exploitation des minerais	47	16
— Prix de revient des minerais . .	47	17
— Travail des —. Concassage, lavage, grillage	47	35
Minerais argileux du lias	47	14
Fer arséniaté	20	108
— — arsénical	20	81
Minerais carbonatés	47	13
— — — des houillères	47	14
— Carbonate spathique, ou fer carbonaté	47	13
— — État naturel du —	20	111
— — fibreux	20	112
— — lamelleux	20	112
Fer chromé	9	74
— — — Analyse du —	31	253
Fer oligiste	20	41
— — octaédre. Martite	20	42
— — —	47	7
— — oolithique	47	10
Fers oxydés anhydres. Hématite rouge	47	7
— — oxydés hydratés. Fer oxydé rouge .	47	7
— — — hématites brunes	47	10
— — — fer hydraté en roche . . .	47	9
— — — minerais en grains pisiformes	47	10
— — — minerais hydratés divers .	47	12
Fers oxydés silicatés	47	15
Fer oxydulé	47	4
— — reproduction du —	9	73
— — spéculaire	9	65
Fer sulfaté vert. Fer sulfaté rouge .	20	93
— — titané. Analyse du —	31	255

Fergusonite	18	106
-----------------------	----	-----

Ferment. Voyez Ferments après Fermentations		
---	--	--

Ferment diastasique	74	311
— peptogène de la salive	74	180
— peptonisant	74	308
— de la présure	74	218
— saccharifiant du foie	75	685
— saponifiant	74	312
Fermentation acétique des sucres	71	555
— alcoolique	56	19
— — Circonstances qui favorisent ou entravent la —	71	357
— — Equation de la — —	71	397
— — des sucres	71	555
— — Origine et variations des prin- cipaux produits de la —	71	377
— — Produits principaux de la —	71	371
— — Rôle du sucre dans la —	71	386
— — Théorie de la — —	71	427
— butyrique	71	545
— de la cellulose	71	586
— gluconique	56	348
— — — — —	71	564
— du jus de raisin	72	124
— du lactate de chaux	71	585
— lactique du sucre	71	526
— — Recherches sur la — — du	72	99
— du lait	72	121
— tourbeuse	9	197
— ulmique	9	197
— de l'urée	71	697
Fermentations	1	309
— — — — —	72	108
— Conservation des liquides orga- niques qui n'ont pas été soumis à l'ébullition	72	114
— Expériences qui établissent la vi- talité et la force végétative de cer- tains liquides organiques	72	110
— intracellulaires dans les végé- taux	72	131
— Théorie des conserves d'Appert	72	115
Ferments. Action réductrice des —	71	716
— anaérobies de la caséine	71	656
— Force végétative et vitalité de cer- tains liquides organiques	72	110
— Génération des —	72	108
Ferments des matières albuminoï- des	71	639
— des matières grasses	71	633
— musculaires	75	515
— Notions générales sur les —	71	20
— Nutrition générale des —	71	199
— Production des — dans les diffé- rents milieux	72	117
— Rôle des — dans la nature	71	14
Ferrates	20	45
Ferricyanure d'ammonium	5 ²	414
— d'argent	5 ²	424

Ferricyanure de baryum	5 ²	420
— de bismuth	5 ²	420
— — — — —	24	61
— de cadmium	5 ²	421
— de calcium	5 ²	420
— de cérium	5 ²	420
— de cobalt	5 ²	423
— de cuivre	5 ²	424
— d'étain	5 ²	421
— ferreux	5 ²	422
— ferroso-ferrique	5 ²	423
— de magnésium	5 ²	420
— de manganèse	5 ²	420
— de nickel	5 ²	424
— de plomb	5 ²	421
— de potassium	5 ²	415
— de potassium et de fer	5 ²	423
— de sodium	5 ²	419
— d'urane	5 ²	420
— de vanadium	5 ²	420
— de zinc	5 ²	421
Ferrites	9	157
— — — — —	20	42
Ferrite de chaux	9	76
— de magnésie	9	72
Ferro-aluminium	46	29
Ferro-chromes. Dosage des — dans les aciers	31	112
— Dosage des — dans les fers	31	112
— — des — dans les fontes	31	112
Ferrocyanure d'aluminium	5 ²	400
— d'ammonium	5 ²	357
— d'antimoine	5 ²	402
— d'argent	5 ²	412
— d'arsenic	5 ²	402
— de baryum	5 ²	389
— de bismuth	5 ²	402
— — — — —	24	60
Ferrocyanures doubles de bismuth et de potassium	24	61
Ferrocyanure de cadmium	5 ²	408
— de calcium	5 ²	396
— de cérium	5 ²	399
— de chrome	5 ²	401
— de cobalt	5 ²	408
— de cuivre	5 ²	409
— de didyme	5 ²	399
— d'erbium	5 ²	399
— d'étain	5 ²	403
— ferricopotassique	5 ²	406
— ferrique	5 ²	403
— ferrosopotassique	5 ²	407
— de gallium	16	213
— de glucinium	5 ²	399
— de lanthane	5 ²	400
— de lithium	5 ²	397
— — — — —	14	31
— double de lithium et d'ammonium	14	31

Ferrocyanure double de lithium et de potassium	14	31	Fibrinogène. Substance —	76	136
— de magnésium	5 ^a	398	Fibroïne	68	1610
— de manganèse	5 ^a	402	Fibrolite	9	119
— de mercure	5 ^a	411	Filicate de plomb	63	2635
— de molybdène	5 ^a	401	Flavaniline	65	1548
— de nickel	5 ^a	408	Flavopurpurine	56	726
— de niobium	5 ^a	401	—	58	725
— de plomb	5 ^a	407	—	88	659
— de potassium	5 ^a	358	Fleurs. Matières colorantes des —	72	61
— — Fabrication du —	5 ^a	365	Fleurs argentines d'antimoine	9	61
— — — Procédés divers de fabri-			Floranthène-quinon.	58	733
cation.	5 ^a	387	Fluobenzine.	55	369
— — — Fours et chaudières.	5 ^a	369	Fluoborure de plomb.	25	27
— — — Matières premières.	5 ^a	365	Fluochlorure de baryum	15	14
— — — Procédé de Gelis	5 ^a	382	— de plomb	25	27
— — — Rendements	5 ^a	379	Fluoniobate d'ammoniaque	18	45
— de rubidium	5 ^a	412	— de cadmium	18	46
— —	13 ^a	14	— de cobalt	18	46
— de sodium	5 ^a	388	— de cuivre	18	47
— de strontium	5 ^a	391	— de fer	18	47
— de tantale	5 ^a	400	— de manganèse	18	46
— de thallium	5 ^a	398	— de mercure	18	47
— de thorium	5 ^a	400	— de nickel	18	46
— de titane	5 ^a	400	— de potasse	18	45
— de tungstène	5 ^a	401	— de zinc	18	46
— d'uranium	5 ^a	402	Fluophosphates	9	178
Ferrocyanures d'uranium.	22	65	— de soude	13	53
Ferrocyanure de vanadium	5 ^a	401	Fluor. Historique du —	4	695
— d'yttrium	5 ^a	399	— Tentatives faites pour isoler le —	4	696
— de zinc	5 ^a	402	— dans les météorites.	10	7
Ferromanganèse. Dosage du —			Fluoranthène	55	628
dans les aciers	31	111	— dibromé	55	630
— du — dans les fers	31	111	— tribromé	55	630
— du — dans les fontes	31	111	— trinitré	55	630
— Préparation du — au haut four-			Fluorénate de baryum	61	949
neau	21	25	— de calcium	61	949
Ferrosilicite	10	77	— d'éthyle	61	949
Férulate d'ammonium	63	2329	Fluorène	55	566
— d'argent	63	2329	— Dérivés bromés du —	55	568
— de baryum	63	2329	— dibromé	55	568
— de potassium	63	2329	— dinitré	55	570
Feuilles. Recherche chimique sur la			— mononitré	55	570
matière verte des —	72	57	— tribromé	55	569
Fibres textiles. Action des réactifs			Fluorénoquinon.	58	625
sur les —	34	456	Fluorescéine	56	585
— Amélioration de la production			—	63	253
des —	37	29	—	88	488
— Caractères des fibres animales et			— biiodée	88	498
des poils	34	464	— diacétique	56	586
— Essai chimique des —	34	456	— dibenzoïque	56	586
— Examen des — au microscope	34	459	— dichlohydrique	56	586
Fibrine.	74	79	— dinitrée-dibromée	88	495
—	75	991	Fluorescéines éthyliques	56	587
— du sang	68	1581	Fluorescéine tétraiodée.	88	497
— Dosage de la — dans le sang.	73	154	Fluorescine.	56	592
— végétale	68	1587	—	63	2700

Fluorescine. — Dérivés de la —	88	498
— — éthers de la —	56	582
— — par substitution.	56	582
— dibromée.	88	492
— dichlorhydrique	56	598
— tétrabromée	88	489
Fluorhydrate d'acide cacodylique.	69	251
— d'ammoniaque	14	65
— — acide	14	66
Fluorhydrates d'ammoniaque am-		
moniacaux	14	66
— Fluorhydrate de fluorure d'étain.	22	226
— — de lithium	14	28
— — de potassium	12	67
— — de sodium	13	50
Fluorine, ou fluorure de calcium.	9	99
Fluorobenzol	55	369
Fluorures.	4	704
—	9	98
— Analyse des —	31	177
— Propriétés chimiques et physi-		
ques des —	31	181
Fluorure d'aluminium. Composi-		
tion et propriétés du —	15	180
— — hydraté.	15	181
— — Préparation du — anhydre.	15	179
— d'argent	27	335
— d'arsenic.	5	536
— de baryum.	15	13
— de bismuth.	24	58
— de bore. Préparation du —	6	55
— — Propriétés chimiques et phy-		
siques du —	6	56
— de cacodyle	69	236
— de cadmium	17	274
— de calcium. Etat naturel du —	15	65
— — Préparation du —	15	66
— — Propriétés du —	15	64
Voyez aussi Fluorine		
— céréux.	16	82
— céréux et de calcium.	16	94
— cérrique	16	82
— de cobalt	23	29
— cuivreux.	26	49
— cuivrique	26	49
— de didyme.	16	129
— ferreux	20	66
— ferrique	20	67
— de glucinium	16	9
— d'iode	4	690
— — Bibliographie du —	4	693
— de lanthane	16	110
— de lithium	14	28
— de magnésium.	15	116
— de magnésium et de sodium.	15	116
— de manganèse	21	100
— mercurieux.	26	214
— mercurique	26	214

Fluorures de molybdène	19	66
Fluorure de nickel	23	198
— de phényle.	55	369
— de plomb	25	26
— de potassium	12	64
— de rubidium	13	42
— de sélénium.	5	220
— de silicium. Propriétés du —	6	192
Fluorures de sodium	13	49
Fluorure de sodium et sulfate de		
soude.	13	54
— de soufre	5	170
— de stannéthyle.	22	236
— —	69	137
— de stannisopropyle	22	244
— de stanpropyle	22	243
— de strontium	15	42
— de tantale	18	73
— de tellure	5	237
Fluorures de thallium	17	371
Fluorure de thorium	16	60
Fluorures de titane	19	196
Fluorure d'uranyle	22	69
— de (tétroxyde de) vanadium	19	91
— d'yttrium	16	162
— de zinc	17	114
— — anhydre et cristallisé.	17	108
— — normal	17	111
— dizincique	17	112
— de zirconium	16	36
Fluorures doubles.		
Fluorure double d'antimoine et		
d'ammonium.	22	353
— — — et de cuivre	22	354
— — — et de lithium	14	29
— — —	22	353
— — — et de potassium	22	352
— — —	22	354
— — — et de silicium	22	353
— — — et de sodium	22	352
— — —	22	354
— — — et de zinc	22	354
— — — d'argent et de silicium	27	337
— — — de cadmium et de silicium	17	274
— — — et de zirconium	17	274
— — — cérrique	16	82
Fluorures doubles de cuivre	26	50
Fluorure double de fer et de po-		
tassium.	20	68
— — — et de silicium	20	68
— — — et de sodium	20	68
Fluorures doubles de glucinium	16	9
Fluorure double de lithium et d'an-		
timoine.	14	29
— — —	22	353
— — — de manganèse et de sili-		
cium	21	102
Fluorures doubles de thorium	16	61

Fluorure double d'uranium et de potassium	22	66
— — — et de sodium	22	66
— — — d'uranyle et d'ammonium	22	71
— — — et de baryum	22	72
— — — et de lithium	22	71
Fluorures doubles d'uranyle et de potassium	22	70
Fluorure double d'uranyle et de rubidium	22	71
— — — et de sodium	22	71
— — — et de thallium	22	72
Fluorures doubles de zinc et de différents métaux	17	112
Fluorure double de zinc et aluminium	17	111
— — — et bore	17	110
— — — et de potassium	17	111
— — — et silicium	17	110
Fluorures doubles de zinc et zirconium	17	111
Fluosilicates	6	199
Fluosilicate de césium	13	35
— de plomb	25	100
— de potasse	13	70
— de soude	13	52
— — et de potasse	13	53
— d'uranium	22	66
— de tétr oxyde de vanadium	19	90
— de zirconium	16	41
Fluosilicure de protoxyde de cobalt	23	73
Fluostannates d'ammoniaque	22	226
Fluostannate d'argent	22	230
— de baryte	22	228
— de cadmium	22	230
— de chaux	22	229
— de cuivre	22	230
— de lithine	22	228
— de magnésie	22	229
— de manganèse	22	229
— de nickel	22	230
— de plomb	22	229
Fluostannates de potasse	22	226
Fluostannate de soude	22	228
— de strontiane	22	228
— de zinc	22	229
Fluotantalate d'ammoniaque	18	75
— de cuivre	18	77
— de potasse	18	73
— de soude	18	76
— de zinc	18	76
Fluotitanates	19	198
Fluoxarséniate bipotassique	12	72
— monopotassique	12	72
Fluoxyborate de soude	13	52
Fluoxymolybdates	19	49
Fluoxyniobates d'ammoniaque	18	43

Fluoxyniobate de cuivre	18	44
Fluoxyniobates de potasse	18	41
Fluoxyniobate de soude	18	44
— de zinc	18	44
Fluoxytantalates	18	77
Fluoxytungstates	18	233
Fluoxylvanadates	19	135
Fluozirconate d'ammoniaque	16	37
Fluozirconates de baryum	16	38
— de cadmium	16	39
— de calcium	16	38
Fluozirconate de magnésium	16	38
Fluozirconates de manganèse	16	38
— de nickel	16	40
— — et de potasse	16	40
— de potasse	16	36
Fluozirconates de soude	16	37
— de strontium	16	38
— de zinc	16	39
Foie: Analyse du —	73	278
— — quantitative du tissu du —	75	665
— Constitution du parenchyme hépatique. Propriétés chimiques générales du —	75	662
— Dégénérescence amyloïde du —	75	699
— Existence du glucose dans le —	75	687
— Extraction du glycogène du —	75	673
— Ferment saccharifiant du —	75	685
— Fonction glycogénique du —	75	682
— Formation du glycogène dans le —	75	676
— Glandes mucipares du —	75	693
— Glandes du — sans conduit excréteur	75	694
— Glucose dans le —	75	687
— Glycogène du —	75	673
— Influence d'agents médicamenteux sur la production du glycogène dans le —	75	682
— Jécorine, et modifications pathologiques du tissu du —	75	690
— Matières grasses du —	75	689
— Mode de formation des éléments biliaires	75	670
— Modifications pathologiques du —	75	690
— Phénomènes de la nutrition du —	75	668
— Présence du glycogène dans le —	75	674
— Principes constituants du —	75	663
Follicules pileux. Analyse des —	73	265
Fonction alcool en chimie minérale	CLXXX	56
— — —	56	667
— — en chimie organique	xv	56
Fonctions chimiques multiples des dérivés de la glycérine	55	92
— — — du glycol	55	98

Fonctions simples des acides et des éthers	55	82
— des alcalis	55	84
— des aldéhydes	55	81
— des amides	55	86
— des carbures d'hydrogène et des alcools	55	79
— des radicaux organo-métalliques composés	55	88
Fondants. Voyez Analyse , analyse des silicates et des corps insolubles dans les acides.		
— Pour la peinture sur verre	40	468
Fonte et Fontes. Affinage de la —. Voyez plus bas à fabrication de la —		
— Analyse de la —	20.	144
Fontes. Analyse des —	31	97
— des	31	100
— Classification des —	20	142
— Définitions des —	20	130
— Dosage du carbone combiné dans les —	31	105
— du carbone total dans les —	31	100
Fonte Dosage du cuivre dans une — .	31	115
Fontes. Dosage des éléments métalliques dans les —	31	110
— du fer dans les —	31	115
— des ferro-chromes dans les —	31	112
— des ferromanganèses dans les — . . .	31	111
— du graphite dans les —	31	104
— volumétrique du manganèse dans les —	31	460
— des métalloïdes dans une —	31	106
— Éléments gazeux contenus dans les —	31	117
— Examen des — par l'analyse qualitative microchimique	35	132
Fonte. Influence du carbone sur la — .	47	67
— de métaux divers, du chrome et du tungstène, sur la —	47	72
— du phosphore, de l'arsenic, du manganèse sur la —	47	71
— du silicium sur la —	47	68
— du soufre sur la —	47	70
— Fabrication de la —. Voyez ci-dessous.		
— Moulage de la —. Voyez à Fabrication de la —.		
Fontes. Propriétés physiques des — .	20	144
Fabrication de la fonte.		
CONSIDÉRATIONS ÉCONOMIQUES GÉNÉRALES SUR LE ROULEMENT DES HAUTS FOURNEAUX. PRIX DE REVIENT. STATISTIQUE DE LA PRODUCTION DE LA —	47	75
— Affinage de la —. Classification des fers bruts	47	105

Fonte — corroyage et cinglage . . .	47	104
— Dispositions générales des usines de puddlage	47	106
— Four à puddler	47	94
— Diverses sortes de puddlage et phases diverses de l'opération.	47	99
— Puddlage mécanique	47	101
— Roulement des fours à puddler.	47	102
— Moulages en fonte	47	79
— Cubilot	47	79
— Four à réverbère	47	80
— Matériel des fonderies. Châssis.		
Confection des moules	47	83
— Modélerie	47	81
— Machines à mouler, moulage en coquille	47	87
— — en sable d'étuve, et en terre.	47	85
— — en sable vert, et en sable séché	47	84
— Finissage des produits moulés.	47	88
Variétés de fontes.		
— Fonte malleable acieureuse	48	67
— malleable	47	90
— Fontes manganésées. Rochage des —	21	83
— Fonte nickelée	54	71
— Fontes noires et grises de moulage; — truitées et blanches d'affinage.	47	78
Formamide	67	206
Formanilide	68	1182
— Dérivés par substitution du — . .	68	1184
Formène. Hydrure de méthyle, ou méthane	55	132
— Dérivés bromés du —	55	151
— chlorés du —	55	162
— iodés du —	55	154
— nitrés du —	55	161
— dibromé	55	152
— dichloré	55	140
— diiodé	55	157
— monobromé	55	151
— monochloré	55	138
— monoiodé	55	155
— nitré	55	161
— quadrichloré	55	148
— tétrabromé	55	154
— tétraiodé	55	160
— tribromé	55	153
— trichloré	55	141
— triiodé	55	158
Formiates	60	74
Formiate d'alumine.	60	88
— d'ammoniaque	60	81
— d'argent	60	95
— de baryte	60	81

Formiate de bismuth	24	91	Formiate de zinc	60	84
— — — — —	60	90	— double de zinc et de baryte . .	60	84
— de cadmium	60	84	— de zirconium	16	48
— double de cadmium et de baryte .	60	85			
— céreux	16	96	Formines	56	252
— de cérium	60	88	Formoazotate de plomb	60	92
— de chaux	60	83	Formobenzoylates	62	1857
— de protoxyde de chrome	20	259	Formobenzoylate d'ammonium . .	62	1857
— — — — —	60	88	— d'argent	62	1857
— de cobalt	60	87	— de baryum	62	1857
— de cuivre	60	92	— de cuivre	62	1857
— — et de baryte	60	94	— mercurique	62	1857
— — et de strontiane	60	94	— de plomb	62	1857
— de didyme	16	139	— de potassium	62	1857
— — — — —	60	89	Formonaphtalide	68	1269
— d'erbium	16	188	— — — — —	68	1281
— — — — —	60	89	Formonitrate de baryte	60	82
— ferreux	60	85	Formule. Détermination de la —		
— ferrique	60	86	dans les composés organiques . .	55	44
— ferrique basique	60	86	Formylamidodiphényle	68	1286
— de glucine	60	88	Formyldiphénylamide	68	1186
— de glucinium	16	19	Formyluréide	67	646
— d'hydrogène	60	75	Fourcroy, chimiste	1	79
— d'indium	60	85			
— de lanthane	16	119	Fourrages, foin, paille, fourrages		
— — — — —	60	89	verts	34	282
— de lithium	60	80	— Analyse des —. Procédé de		
— de magnésie	60	84	Voelker	34	283
— de manganèse	21	165	— ensilés	34	291
— — — — —	60	85	Franguline	56	700
— de manganèse et de baryte . . .	60	85	Franklinite	9	72
— mercureux	60	94	Fraxine	56	372
— mercurique	60	94	Fromages	75	1212
— de nickel	60	88	— Analyse des —	34	572
— de plomb	60	90	— — des —	91	397
— (acétate) de plomb	60	92	— Généralités sur les —	91	389
— bibasique de plomb	60	91	— Principes généraux de la fabrica-		
— tétrabasique de plomb	60	92	tion des —	71	683
— tribasique de plomb	60	91	Fruits. Gelées de —. Analyse des		
— de potasse	60	78	— de —	91	577
— acide de potasse	60	79	— conservés. Analyse des — . . .	91	610
— de sesquistannéthyle	22	257	— Action de la chaleur sur les — .	72	52
— de sesquistannéthyle	22	254	— Maturation des —	72	138
— de soude	60	79	— secs. Analyse des —	91	609
— de stannéthyle	22	241	— sucrés. Raisins	34	803
— de stannéthyle	22	237	Fuchsine. Bases dérivées de la — .	65	1585
— stanneux	60	90	Fulmi-coton	56	454
— stannique	60	90	Fulminates	67	256
— de strontiane	60	82	Fulminate d'argent	67	263
— de thallium	60	81	Fulminates d'argent doubles . .	67	264
— de thorium	16	68	Fulminate de cuivre	67	265
— — — — —	60	90	— de mercure	67	258
— de protoxyde d'uranium	22	12	— — Sels doubles du — de — . .	67	261
— — — — —	60	88	Fulminuramide	67	273
— uranique	60	88	Fulminurates	67	267
— de vanadium	60	89	Fumaramide	67	426
— d'yttrium	16	170	Fumaranilide	68	1247
— — — — —	60	89	Fumarates	61	1140
			Fumarate d'ammonium acide . . .	61	1141

Fumarate d'ammonium neutre . . .	61	1141
— d'argent	61	1143
— de baryum	61	1141
— de calcium	61	1142
— de cobalt	61	1142
— de cuivre	61	1143
— de cuprammonium	61	1143
— de magnésium	61	1142
— de manganèse	61	1143
— mercureux	61	1143
— de nickel	61	1142
— de plomb neutre	61	1143
— sous-plombique	61	1143
— de potassium acide	61	1141
— de potassium neutre	61	1141
— de sodium neutre	61	1141
— de strontium	61	1142
— de zinc	61	1142
Fumarimide	67	427
Fumarine	66	180
Funis-mucine	75	1099
β-Furfurallevulate de calcium . . .	63	2345
γ — —	63	2346
Furfurobenzidine	65	1370
Furfuroi	56	704
— Dérivés azotés du —	58	772
— Produits de condensation formés par le — avec les amines	58	774
Furfuromalonate d'argent	63	2580
Furfurymalonate d'argent	63	2567
Furine	58	778
Furoïne	56	706
—	58	777
— monoacétique	56	706
Furonate d'argent	63	2524

Furyle	56	705
Fuscol	58	770
Fuselöl	56	109
Fusion	1	427
—	2	390
— Causes qui font varier le point de —	1	435
— Changements de volume qui ac- compagnent la —	1	433
— — — Expériences sur la glace . . .	1	434
— — — Expériences de Kopp	1	434
— Combustion du charbon	1	429
— Combustion de liquides	1	428
— Emploi du chalumeau à gaz pour la —	1	429
— Évaluation de la variation de vo- lume dans la —	1	434
— Expériences de Despretz sur la — . .	1	428
— — de Sainte-Claire Deville sur la —	1	428
— Fours et grilles à pétrole	1	431
— Influence de la pression sur la — . .	1	435
— Lois de la —	1	427
— Passage de l'état solide à l'état liquide	1	427
— Points de fusion de quelques corps	1	432
— Substances réfractaires à la — . . .	1	428
— Vérification des données théori- ques	1	437
— — — — Expériences de Bunsen . . .	1	439
— — — — Expériences de Mous- son	1	438
— — — — Expériences de Thom- son	1	437

G

Gahnite	✓	70
Gaiacène	55	519
Gaiacol	56	582
—	56	689
Gaiacolate de chaux	63	2671
— de plomb	63	2671
— de potassium	63	2671
— de sodium	63	2671
Gaiadate de cuivre	61	584
— d'éthyle	61	584
— de soude	61	584
Gaiacquinon	58	623
Gaiarétate d'argent	61	1331
— de baryum	61	1331

Gaiarétate de plomb	61	1331
— de potassium acide	61	1331
— — neutre	61	1331
— de sodium acide	61	1331
— — neutre	61	1331
Galactine	56	435
Galactonate d'ammonium	63	2876
— de baryum	63	2876
— de cadmium	63	2876
— de calcium	63	2876
— de potassium	63	2876
— de sodium	63	2876
Galactose. Propriétés, réactions du —	56	375

Galactose. Recherche et dosage			
du —	34	512	
— carbonate de plomb	63	2964	
— de potassium	63	2964	
Galactosides	56	376	
Galène	25	62	
— Analyse de la —	31	156	
Galinite	9	70	
Gallate d'aluminium	63	2544	
— d'ammonium	63	2544	
— de baryum	63	2544	
— de bismuth	63	2544	
— de calcium	63	2544	
— de chrome	63	2546	
— de cobalt	63	2545	
— d'étain	63	2544	
— de fer	63	2544	
— de magnésie	63	2544	
— de plomb	63	2544	
— de potassium	63	2544	
— de sodium	63	2544	
Galléine	56	639	
—	63	3016	
—	38	513	
— tétracétique	56	609	
— tétrabenzolique	56	639	
Galline	56	640	
—	63	2954	
Gallium et ses composés	16	201	
— Analyse quantitative du —	16	215	
— Considérations théoriques sur le			
—	16	219	
— Extraction du —	16	202	
— Poids atomique et spectre du —	16	207	
— Propriétés chimiques du	16	205	
— physiques du —. Purification			
du — et recherche du — dans les			
blendes	16	204	
— Réactions des sels de —	16	214	
Gallocarbonate d'argent	63	2933	
— de baryum	63	2933	
— de calcium	63	2933	
— de potassium	63	2933	
Gallol	56	641	
—	56	676	
Gallotannate d'ammonium	63	2553	
— d'antimoine	63	2554	
— d'argent	63	2554	
— de baryum	63	2553	
— de calcium	63	2553	
— de cuivre	63	2554	
— d'étain	63	2554	
— ferreux	63	2553	
— de magnésium	63	2553	
— de plomb	63	2553	
— de potassium	63	2553	
Gallotannate de zinc	63	2553	
Galmite	9	130	
Garancine	56	716	
Gay Lussac, chimiste et physicien	1	61	
Gay-Lussite	9	150	
Gaz. Analyse des —	33		
— des — recueillis de l'eau, au			
moyen de l'eudiomètre Schloësing	31	406	
— — Extraction de ces gaz par la			
méthode de Schloësing	31	402	
— Chaleur spécifique des —	1	863	
— combustibles. Voyez plus bas :			
— Utilisation de certains gaz			
— Compressibilité des —	1	393	
— à l'eau	4	167	
— de l'estomac	74	250	
— de l'intestin grêle	75	335	
— du gros intestin	75	338	
— de la lymphe	76	292	
— des marais	55	132	
— Mesure, par le volumétre			
Schloësing des — dégagés de l'eau,	31	404	
— Méthodes pour étudier et recuei-			
lir les — de la respiration	76	327	
— oléfiant	55	184	
— de la respiration. Expériences			
de Regnault et Reiset, de Petten-			
kofer et Voit	76	332	
— Solubilité des — dans les matiè-			
res en fusion	1	527	
— Tensions maxima dans les —	1	469	
— Tension des — dans la surface			
interne de l'intestin	76	291	
— des — dans les tissus de l'or-			
ganisme	76	290	
— dans le sang, leur état dans le —	76	258	
— — — — —	76	276	
— — — — —	76	287	
— — Analyse des — dans le sang	73	180	
— du sang artériel	76	252	
— — vénéux	76	252	
— Généralités sur les — du	76	251	
— — Répartition des — du sang	76	257	
— des sécrétions	76	294	
— des urines	75	1044	
— Utilisation de certains gaz.			
Gaz combustibles.			
— — Caractères généraux. Compo-			
sition chimique	7	467	
— — Caractères du grison	7	488	
— GISEMENTS DES — COMBUSTIBLES.			
— — Alsace, Bechelbronn	7	470	
— — Amérique du Nord	7	479	
— — Apennins (Italie)	7	471	
— — Caucase, Chine	7	479	
— — Drôme	7	470	
— — Haute-Savoie	7	469	
— — Valachie	7	479	

Gaz. GISEMENTS. Zante (Ile de) . . .	7	479
— — Grisou. Voyez : Gaz combustibles. Caractères du grisou . . .		
— — Origine du	7	481
Gazomètres.	33	38
Géhlénite.	9	122
Geissospermine.	66	100
Gélatine.	68	1606
— de Chine.	85	129
— explosive ou dynamite-gomme. . .	85	115
— végétale	68	1588
— Application de la — à la chromolithographie.	85	100
— — — à la gravure	85	99
— — — à la photographie	85	103
— — — à la photolithographie	85	113
— — — à la phototypie.	85	108
— — — — Procédé Albert.	85	110
— — — — Monckhoven	85	111
— — — — Despaquis.	85	111
— — — — Roux	85	112
— Application de la — à la fabrication de feuilles et images; — pour obtenir l'imperméabilisation des tissus.	85	97
Gélatines et colles.		
Industrie des — Colle d'amidon. . . .	85	131
— — de caoutchouc	85	132
— — de caséine	85	133
— Colles diverses	85	129
— Colle fécule Parmentier	85	132
— — de gluten.	85	132
— — de pâte.	85	131
— — de poisson, ou ichthyocolle. . . .	85	91
— — pour porcelaine. — transparente pour —	85	133
— — de résine.	85	130
— Colles végétales	85	129
— Examen et essais des gélatines et des colles.	85	121
Gélatine et colle extraites des os.		
— Extraction par les acides	85	80
— — par simple ébullition	85	59
— — par la vapeur.	85	66
— Fabrication de colles diverses. . . .	85	55
— — de la colle forte.	85	35
— — et emploi de la colle de poisson ou ichthyocolle	85	91
— — de la gélatine. Matières premières, colles, matières, etc. . . .	85	14
— Généralités sur les —. Matières collagènes.	85	1
— — Historique	85	13
— — Matières premières. Os	85	16
— — Substances gélatineuses.	72	25
Gélatino-bromure d'argent. Emploi, en photographie, du —	43	210
— — Détails nécessaires pour la		

préparation, l'emploi, etc. du — en photographie.		
Voyez 43, de p. 210 à p. 290.		
Gelées végétales. Production des —	72	52
Géline.	75	406
Gelsemine.	66	98
Génarosine.	88	408
Généralités sur quelques industries chimiques.	37	1
Les généralités sur les industries chimiques ont leur place régulière dans la table, avec le ou les produits chimiques fabriqués et livrés par les grandes usines : c'est là, en effet, qu'il convient de les placer; mais des renseignements spéciaux, indiqués ici, sont réunis dans le volume 37.		
— Acide chlorhydrique. Condensation complète de l' —	37	17
— — phosphorique. Fabrication industrielle de l' —	37	26
— — sulfurique. Perfectionnements dans la fabrication de l' —	37	15
— — — Emploi métallurgique des résidus de grillage de la pyrite, colonne aéronitique	37	16
— — — Condensation complète de l'acide chlorhydrique	37	17
— — — Pertes des composés nitreux. Oxyde de manganèse régénéré	37	19
— Argent. Généralités sur les sels halogènes d' —	27	345
— Aventurine de Venise. Production artificielle de l' —	37	38
— Ciments hydrauliques. Recherches sur les —	37	2
— Emploi métallurgique des résidus de grillage de la pyrite	37	18
— Engrais. Extrait d' —	37	28
— Fibres textiles des végétaux. Amélioration dans la production des —	37	29
— Production artificielle du corindon, du rubis et de différents silicates cristallisés.	37	34
— Soude artificielle. Fabrication de la —	37	20
— — — procédé des petits cristaux	37	25
— Verre. Recherches industrielles sur le —	37	29
— — sur l'irisation du —	37	32
— — Utilisation du silicate de soude dans la fabrication du —	37	31
Génération spontanée.	71	38
Genthite.	23	177

Gentianose	56	785
Gentiopicroïne	56	372
Gentisate de baryum	63	2286
— de calcium	63	2286
— de cuivre	63	2286
— de potassium	63	2286
— de sodium	63	2286
Gentisine	56	694
Géocéraine	61	1127
Géomyricine	61	1127
Géorétate d'ammonium	61	1127
Germes. Répartition des — dans les eaux	71	81
— — — sur les solides	71	81
— Répartition générale des — dans l'air	71	63
Germination	82	1
Gersdorphite	23	174
Gingembre. Analyse du —	91	686
Giobertite	9	143
Girofle. Analyse du —	91	656
Gisements de phosphate de chaux	37	84
Glacé	9	55
— Analyse bactériologique de la —	91	61
Glaces	40	252
— argentées. Amalgamation des —	40	276
— Argenture des —	40	275
— Coulage des —	40	260
Glaces coulées	40	287
— Défauts des —	40	255
— Encadrement des —	40	285
— Epaisseur des —. Moyen de con- naître l' — des glaces	40	278
— Fabriques de —	40	283
— Fonte des —	40	257
— Matières premières des —	40	253
— Platinage des —	40	276
— Prix des — et prix de revient des —	40	280
Glaces soufflées	40	291
— Travail des —	40	268
Glandes du conduit auditif ex- terne	73	265
— de l'estomac	75	656
— sans conduit sécréteur	75	694
— mucipares	75	693
— de la peau. Analyse des —	73	265
— du prépuce	73	265
— salivaires. Analyse des —	73	278
—	75	655
Glasérite	9	158
Glauberite	9	159
Glaucine	66	171
Glaconite	20	126
Glaucopicroïne	66	171
Gliadine	68	1588
Globulines	68	1586
—	74	79

Glu marine	93	189
Glucine	9	56
—	16	4
Glucines	56	650
Glucinium et ses composés	16	1
— Bibliographie du —	16	23
— Caractères des sels de —	16	22
— Classification. Place du — dans la — des métaux	16	3
— Combinaisons organiques du —	16	21
— Dosage et séparation du —	16	22
— Equivalent du —	16	4
— État naturel du —. Historique du —	16	1
— métallique. — Propriétés du —	16	2
— Météorites — contenu dans les —	10	9
— Spectre du —	16	3
— éthyle	69	38
— propyle	69	39
Glucoconate de baryum	63	3019
— de cadmium	63	3019
— de calcium	63	3019
Gluconate de baryum	63	2871
— de cadmium	63	2871
— de calcium	63	2871
— de plomb	63	2871
— de zinc	63	2871
Glucosaccharate de calcium	63	2711
— de cuivre	63	2711
— de potassium	63	2711
— de zinc	63	2711
Glucosaccharine	56	425
Glucosamide	65	1500
Glucose	56	CXVI
—	75	510
—	75	954
—	84	257
— Analyse du —	91	525
— Dosage du —	34	497
— dans le foie	75	687
Glucose inactif	56	375
— ordinaire. Combinaison du — avec les alcools	56	360
— — Propriétés. Réactions. Fer- mentations. Recherches et dosage du —	56	344
— Recherche du — dans la bile	73	248
Glucoses. Recherche des — dans les végétaux	80	59
— Séparation des — par les fer- ments non inversifs	34	509
Glucosides	56	344
— à fonction complexe	56	766
— proprement dits	56	699
— Recherche des — dans les végé- taux	80	38

Glucoside acétochlorhydrique. . .	56	360
— acétonitrique	56	361
— benzoïque	56	367
— coniférylique	56	366
— diacétique	56	360
— dibenzoïque	56	362
— dibutyrique	56	361
— distéarique	56	361
— esculétique	56	365
— hydroquinonique.	56	366
— mannitique	56	368
— monoacétique	56	360
— phlorétinique	56	367
— phloroglucique	56	367
— quinovinique	56	368
— saligénique	56	364
— —	56	367
— solanidique	56	371
— tétracétique	56	260
— tétrartrique	56	362
— triacétique	56	360
Glucosotétrasulfates	56	359
Glucosurie	75	963
Glutaconate d'argent.	61	1181
— de zinc	61	1181
Glutamine	67	417
Glutarimide.	67	417
Gluten	68	1559
Glutimide.	67	418
Glycérammine	56	245
Glycérates	56	736
Glycérate d'ammonium	63	2195
— d'argent.	63	2196
— de baryum.	63	2195
— de calcium	63	2195
— de cuivre	63	2196
— de magnésium.	63	2195
— de manganèse	63	2196
— de plomb	63	2195
— de potassium	63	2195
— de zinc	63	2195
Glycérides des acides organiques. . .	56	252
Glycérinates sodiques	56	237
Glycérine.	1	286
—	56	221
—	56	252
— Combinaison de la — avec les acides —.		
Éthérification de la glycérine . .	56	240
— — avec les alcools. Produits de déshydratation	56	265
— Dérivés de la —	55	90
— — ammoniacaux de la —	64	207
— Propriétés, réactions de la — . .	56	221
Glycérine butylique.	56	273
— mésoylénique	56	277
— propylique	56	221
Glycide	56	268

Glycide cyanhydrique.	56	271
— dibromhydrique	56	271
— dichlorhydrique.	56	270
— iodhydrique	56	271
— monobromhydrique	56	270
— monochlorhydrique	56	269
— phénylique.	56	480
Glycocolles	1	275
Glycocolle. Combinaisons du — avec les acides et les sels.	64	222
— — métalliques du	64	221
— Dérivés éthers et amidés du —.	64	225
Glycodrupose.	56	372
Glycogène	56	432
—	75	979
— Formation du — dans le foie. . .	75	676
— Extraction du — du foie	75	672
— tétranitrique	56	433
— Matière —	75	504
Glycols	1	278
— NCIX	56	
— CHU	56	
—	56	181
Glycol ordinaire. Propriétés, réactions du —	56	187
— Dérivés du —	55	88
— acétobutyrique.	56	194
— acétochlorhydrique	56	194
— acétovalérique.	56	194
— -p-bromophénylamine	68	1221
— crotonylénique. Propriétés, réactions du —	56	209
— diacétique	56	194
— dibromhydrique	55	201
— —	56	192
— dibutyrique	56	194
— dichlorhydrique	56	192
— dicyanhydrique	56	195
— diéthylrique.	56	196
— diiodhydrique	56	192
Glycols-Diphénols-Ethers	56	698
Glycol disulfhydrique.	56	192
— épichlorhydrique	56	192
Glycols Ethers	56	692
Glycoléthylamide	67	852
— éthylique.	56	186
— isopropylénique	56	200
— monoacétique	56	193
— monobromhydrique	56	191
— monobutyrique	56	194
— monochlorhydrique	56	191
— monocyanhydrique.	56	195
— monoéthylrique.	56	196
— monoiodhydrique	56	192
— monosulfhydrique	56	192
— oxalique.	56	194
— phtalique	56	212

Glycoléthylamide stilbénique . . .	56	214
— succinique . . .	56	194
— terpilénique . . .	56	210
— tolylénique . . .	56	212
— triméthylénique . . .	56	199
Glycols xyléniques . . .	56	212
Glycolide . . .	56	197
— . . .	62	1512
Glycollamide . . .	56	761
— . . .	67	849
Glycollamine . . .	62	1511
— . . .	64	217
Glycollate d'ammonium acide . . .	62	1509
— — neutre . . .	62	1509
— d'argent . . .	62	1511
— de baryum . . .	62	1510
— de calcium . . .	62	1510
— de cuivre . . .	62	1510
— de magnésium . . .	62	1510
— de plomb basique . . .	62	1511
— de plomb neutre . . .	62	1510
— de potassium . . .	62	1509
— de sodium acide . . .	62	1509
— — hibasique . . .	62	1510
— — neutre . . .	62	1509
— de strontium . . .	62	1510
— de thallium . . .	62	1511
— de zinc . . .	62	1510
Glycolylamide . . .	67	849
Glycolylnaphtalide . . .	68	1284
Glycolyluréide . . .	67	685
Glycose. Voyez Glucose . . .		
Glycuronates . . .	56	743
Glycuronate d'argent . . .	63	2895
— de cadmium . . .	63	2895
— de calcium . . .	63	2895
— de plomb . . .	63	2895
— de potassium . . .	53	2895
— de sodium . . .	63	2895
— de zinc . . .	63	2895
Glycyrrhétine . . .	56	700
Glycyrrhizine . . .	56	372
— . . .	56	700
Glyoxal . . .	56	189
Glyoxylate d'ammonium . . .	63	2189
— d'argent . . .	63	2191
— de baryum . . .	63	2190
— de calcium . . .	63	2190
— de plomb . . .	63	2191
— de potassium . . .	63	2190
— de zinc . . .	63	2191
Glyoxyldiuréide . . .	67	722
Glyoxyluréide . . .	67	717
Glyoxypropionate d'argent . . .	63	2212
— de baryum . . .	63	2212
— de calcium . . .	63	2212
— de zinc . . .	63	2212

Gnoscopine . . .	66	288
Gommes . . .	34	489
— . . .	86	354
Gomme animale . . .	75	978
— — — Théorie de Landwehr sur la — animale . . .	75	1100
— — — . . .	74	387
Gommes. Composition et mode de production des — dans l'organisation végétale . . .	72	79
— Dosage des — dans les végétaux . . .	80	231
Gomme arahique . . .	56	433
Gommes solubles . . .	56	433
Goniomètre de Wollaston . . .	2	671
Goslarite . . .	9	168
Goudrons. Composition des divers — . . .	88	56
— Traitement des — pour la fabrication des couleurs . . .	88	67
Goudron de houille . . .	56	468
Graham, chimiste . . .	1	108
Graines fourragères. Analyse des — — des — en employant la liqueur de Fehling . . .	34	277
— — — . . .	34	278
Grains destinés à la distillerie et à la féculerie. Analyse des — destinés à la — . . .	34	447
Graisses. Voyez Gras. Corps — . . .		
Graisses du muscle . . .	75	515
— dans l'urine . . .	75	848
Granulites . . .	9	204
Graphite . . .	5 ^a	20
— . . .	9	18
— . . .	10	20
— hydrate graphitique . . .	5 ^a	30
Graphite artificiel. Carbone de la fonte . . .	5 ^a	23
— — Action de l'hydrogène naissant sur le carbone de la fonte . . .	5 ^a	24
— — — de l'oxyde de carbone sur le — . Action de la soude sur le — . . .	5 ^a	25
— Analyse minéralogique du — . . .	7	399
— Caractères physiques du — . . .	7	397
— Composition chimique du — . . .	7	398
— Dérivés oxygénés du . . .	5 ^a	27
— Dosage du — dans les aciers . . .	31	104
— — du — dans les fers . . .	31	104
— — du — dans les fontes . . .	31	104
— Origine du — . . .	5 ^a	20
— Oxydation et Usages du — . . .	5 ^a	22
— Production. Modes divers de — du — . . .	5 ^a	26
— Propriétés physiques du — . . .	5 ^a	21
— Gisements du — . . .		
— — Allemagne, Angleterre, Autriche, Canada, Ceylan, États-		

Unis, Grèce, Russie, Sibérie, Tur- kestan russe, Venezuela	7	399
Gras. Corps —	74	95
Grasses. Matières — dans le foie .	75	689
Gratioline	56	372
Greenockite	9	37
—	9	223
Grenat	10	73
— almandin	20	120
— mélanite	9	214
Greenhartine	56	785
—	62	2093
Grossulaire Pl. VII	9	
—	9	225
Groupement des éléments salins .	1	135
Grunanite	23	172
Grunérite	20	114

Guanamines	64	154
—	65	1458
Guanidine	65	1377
— Dérivés de la —	64	129
Guanidines de l'orthotoluidine . .	65	537
Guanine	67	758
—	75	490
—	75	797
— Combinaisons formées avec les bases et les sels de la —	67	760
— Sels de la —	67	759
Guano. Analyse complète du — . .	34	60
Gummite nickélique	23	177
Guyton-Morveau, chimiste	1	46
Gypse	9	166
—	10	89
— Analyse du —	31	225

H

Haidingerite	9	185
Halogènes. Action des — sur les carbures d'hydrogène	55	67
Harmaline	66	471
Harmine	66	479
Harmonica chimique	4	148
Harmotome	9	135
Hartite	7	439
Hartsals	36	428
Hauérite	9	43
Hausmannite VIII	9	
—	9	77
Hedenbergite	20	117
Hélicine	56	365
Hématine	68	1600
—	75	930
— Composition de l'—	76	80
— Préparation de l'—	76	77
— Propriétés chimiques et physi- ques de l'—. Caractères spectro- scopiques de l'—.	76	79
— Sels de l'—	76	82
Hématite	9	65
Hématite rouge	47	7
Hématites brunes	47	9
Hématocristalline	68	1593
Hématogène	75	989
Hématoporphyrine	75	930
— Préparation de l'—	76	90
— Propriétés physiques et chimi- ques de l'—. Réactions spectrales de l'—	76	92

Hémialbumine	68	1573
Hémiisoglycol	56	184
Hémimeliate ammoniacal	61	1405
— d'argent	61	1405
— de baryum	61	1405
Hémipinate d'ammonium	63	2800
— d'argent	63	2800
—	63	2804
— de potassium	63	2800
Hémiprotéine	68	1572
Hémochromogène	76	86
Hémoglobine	68	1593
—	75	997
— Dosage de l'— par les méthodes chromométriques	73	159
— de l'— par la méthode spec- trophotométrique	73	168
— Préparation de l'—.	76	45
— Propriétés chimiques et physi- ques de l'—.	76	46
— dans la bile. Recherche de l'—. .	73	248
— dans le sang. Combinaisons de l'— dans le —	76	63
— Dosage de l'— dans le sang, par les méthodes chimiques	73	155
Hémoglobine carbonique	76	62
— oxyazotique	76	61
— oxycarbonée. Préparation de l'—. .	76	53
— — Propriétés chimiques et phy- siques de l'—.	76	54
Heptane normal	55	309
Heptasulfure d'ammonium	14	74

Heptate de baryum	62	1730
Heptolactone	62	1603
Heptylacétate d'argent	60	441
— de baryum	60	441
Heptylacétylacétate d'éthyle	62	1688
Heptylamine	64	93
Heptylène	55	310
—	55	317
— chloré	55	318
Heptylidène	55	319
—	61	1032
Heptylmalonate d'argent	61	1125
— de baryum	61	1125
— d'éthyle	61	1124
Heptylols	56	120
Hercynite	9	71
Hespérétine	56	695
Hespéretol	56	785
Hespéridine	56	699
Hessite	9	34
Hétéroxanthine	75	795
Hexaborate de soude	13	156
Hexabromodinaphtyle	55	660
Hexabromure d'acénaphthène	55	336
— de benzine	55	359
Hexachloro-dinaphtyle	55	660
Hexachlorophénol	56	503
Hexachlorotoluène	55	395
Hexachlorure de benzine	55	345
— — monochlorée chloré	55	349
— paraxylénique. Préparation de l'—	70	23
— de toluène dichloré	55	387
Hexacrolate de baryum	63	2819
— de calcium	63	2819
— de sodium	63	2819
Hexadécylène	55	324
Hexaéthylbenzine	55	458
Hexahydrophtalate de plomb	61	1198
Hexahydrure d'anthracène	55	589
— de méthylanthracène	61	1347
— de naphthaline	55	453
Hexalcools	56	313
Héxamétaphosphate de cuivre	26	88
— de soude	13	143
Hexaméthylbenzine	55	455
Hexane normal	55	295
Héxaoxyanthraquinons	56	728
Hexaoxyanthraquinon	58	730
Hexaoxyanthraquinone	88	661
Hexaoxybenzophénone	57	373
Hexaoxydiphénylacétone	57	405
Hexaoxydiphényle	56	656
Héxérite de baryum	63	2204
— de calcium	63	2204
— de cuivre	63	2204
Hexitamalate d'argent	63	2484
— de baryum	63	2484

Hexitamalate de calcium	63	2484
Hexylamines	64	91
Hexyl-butyrilactone	61	577
— —	61	1615
Hexylène normal	55	299
Hexylène- α	55	299
— isomères de l'—	55	301
Hexyl-eugénol	56	685
Hexylglycol	56	205
Hexyloénanthyluréide	67	652
Hexylols	56	115
Hexylparaconate d'argent	63	2484
— de calcium	63	2484
Hexylsulfine	69	103
Hexylurées	67	628
Hiératite	9	98
Hippuramide	68	963
Hippurates	68	961
Hippurate céréux	16	97
— de lanthane	16	120
Hisingérite	20	115
Holmium	16	177
Holosidères	10	101
Homacétoxy coumarine	58	835
α -Homocaféate d'argent	63	2348
— de calcium	63	2348
— de zinc	63	2348
Homocösine	56	591
Homoféulate d'ammonium	63	2348
— de baryum	63	2348
— de zinc	63	2348
Homofluorescéine	63	2862
Homofluorescine	56	590
Homogentisate de plomb	63	2275
Homo-isophtalate d'argent	61	1294
Homomésaconate acide d'ammonium	61	1188
— d'argent	61	1188
— de baryum	61	1188
— de calcium	61	1188
— de cuivre	61	1188
— acide de potassium	61	1188
Homo-oxysalicylate de baryum	63	2272
— de calcium	63	2272
— de plomb	63	2272
— de potassium	63	2272
— de sodium	63	2272
Homophtalate d'argent	61	1293
— de baryum	61	1293
— de calcium	61	1293
— de cadmium	61	1293
Homophtaléine de la résorcine	56	590
Homoprotocatéchate d'ammonium	63	2261
— de baryum	63	2261
— de calcium	63	2261
— de cuivre	63	2261

Homoprotocatéchine de plomb . . .	63	2261
— de zinc . . .	63	2261
Homopyrocatechine. Préparation, propriétés, dérivés de l'— . . .	56	625
Homopyrrolo . . .	65	754
Homoquinine . . .	66	399
Homotéréphthalate d'argent . . .	61	1294
— de baryum . . .	61	1294
Homovanillate d'ammonium . . .	63	2262
— d'argent . . .	63	2262
— de baryum . . .	63	2262
— de calcium . . .	63	2262
— de plomb . . .	63	2262
— de potassium . . .	63	2262
— de zinc . . .	63	2262
Hopéite . . .	9	187
Hornblende . . .	9	118
— . . .	10	87
Houblon. Alcaloïde du — . . .	66	603
Houille . . .	5 ^a	37
— Altérations de la — . . .	7	350
— Altération de la — à l'air . . .	7	351
— Analyse de la — . . .	31	319
— animale . . .	7	220
— Applications de la — . . .	7	364
— Chaleur de combustion de la — . . .	5 ^a	38
— Combustion spontanée de la — en mer . . .	7	359
— Composition chimique de la — . . .	7	135
— Composition immédiate et minéralogique de la — . . .	7	154
— Exploitation de la — . . .	7	346
— Formation de la — Voyez Recherches sur la formation de la —, Théorie et Travaux sur la — . . .	5 ^a	40
— Gaz de la — . . .	5 ^a	40
— Incendies spontanés de la — dans l'Allier, l'Aveyron et la Loire . . .	7	352
— Matières colorantes de la — employées pour les sucreries ou bonbons . . .	91	581
— Métamorphisme de la — . . .	7	361
— Observations de M. Gumbel. Opinion et expériences de N. Fayol sur la — . . .	7	195
— Observations de M. Renaut sur la — . . .	7	208
— Opinion de M. Durand sur la — . . .	7	211
— Opinion de M. Rofe. Expériences de M. Gœppert sur la — . . .	7	179
— Origine et formation de la — . . .	7	163
— Recherches sur la formation de la — . . .	5 ^a	40
— — chimiques sur la — de la — . . .	72	144
— Recherche de M. Gumbel sur la compressibilité de la — . . .	7	217
— Théorie de M. Spring. Travaux		

de M. Zeiller sur la — . . .	7	176
Houille. Travaux de M. Frémy sur la — . . .	7	171
— Travaux de M. Grand'Eury sur la — . . .	7	180
Gisements de la — . . .	7	220
— — BASSINS D'AFRIQUE. Zambézie . . .	7	332
— — — D'AMÉRIQUE. Etats-Unis . . .	7	334
— — — Alleghany . . .	7	338
— — — Arkansas . . .	7	336
— — — Canada . . .	7	340
— — — Illinois. Indiana . . .	7	337
— — — Iowa. Michigan. Missouri. Texas . . .	7	338
— — — Terre-Neuve . . .	7	340
— — — D'ASIE : Asie-Mineur, Chine, Inde, Japon, Sibérie . . .	7	329
— — — DE L'EUROPE . . .	7	221
— — — Allemagne, Haute Silésie . . .	7	311
— — — Prusse . . .	7	309
— — — en Saxe . . .	7	312
— — — de l'Angleterre, de l'Ecosse	7	294
Liste des bassins houillers anglais. Bath, Bristol, Cumberland, Denbighshire, Derbyshire, Devonshire, Durhan, Flintshire, Galles, Pays de Galles du sud, Gloucestershire, Lancashire, Leicestershire, Northumberland, Shropshire, Staffordshire, nord et sud, Warwickshire, Worcestershire, Yorkshire	7	294 à 308.
— — — Autriche . . .	7	313
— — — Belgique . . .	7	283
— — — Espagne . . .	7	328
— — — de la France . . .	7	222
Classification des bassins houillers français . . .	7	282
Liste des départements où se trouvent les bassins houillers de la France . . .	7	223
Allier, Aude, Aveyron, Calvados, Corrèze, Creuse, Gard, Haute-Saône, Hérault, Isère, Loire, Lot, Nièvre, Nord, Pas-de-Calais, Puy-de-Dôme, Saône-et-Loire, Tarn, 7, de la p. 223 à la p. 282.		
— — — en Pologne . . .	7	326
— — — Russie . . .	7	313
— — — Russie, au Caucase . . .	7	325
— — — dans la Russie centrale . . .	7	318
— — — en Russie-Donetz . . .	7	320
— — — en Russie, à l'Oural . . .	7	314
— — — en Turquie . . .	7	328
BASSIN DE L'Océanie. Australie, Malouines, Nouvelle-Galles du Sud, Nouvelle-Zélande, Terre de Van Diémen . . .	7	341

Howardite	10	80	rogéné des —	88	75
—	10	286	— — et légères de goudron	56	468
Howardite artificielle . . . Pl. vi.	9		Huile de madi. Analyse de l' —	34	335
Huantajavite	9	102	Huiles minérales. Analyse des — . . .	33	354
Hübnerite	9	173	Huile de moutarde	34	348
Huiles. Généralités sur les — Carac-			— — Analyse de l' —	34	332
tères particuliers des —	34	339	Huiles moyennes. Traitement des		
— Classification des —	34	311	— pour la fabrication des couleurs.	88	75
— Détermination quantitative de la			— — brutes de goudron	56	468
falsification des —	34	361	Huile de noisette. Analyse de l' — . . .	34	332
— Marche à suivre pour reconnaître			— de noix	34	327
la pureté des —	34	355	— — Analyse de l' —	34	346
— Procédé de séparation des — saponi-			— d'œillette	34	326
fiablés de celles qui ne le			— — Analyse de l' —	34	345
sont pas	34	354	— d'olive	34	319
— Propriétés communes des —	34	312	— — Analyse de l' —	34	330
— Recherche des falsifications des			— de palme	34	337
—	34	337	— de pied de bœuf. Analyse de l' — . .	34	336
<i>Huiles des différentes origines,</i>			— de poisson	34	352
<i>siccatives ou non, comestibles</i>			— de pommes de terre	56	109
<i>ou non.</i>			— de ricin	34	347
Huiles d'amandes douces et amères.			— — Analyse de l' —	34	328
Analyse des —	34	334	— de sésame	34	320
— animales	34	336	— — Analyse de l' —	34	340
— — comestibles	34	347	Huiles siccatives	34	328
— — non comestibles	34	349	— non siccatives	34	330
Huile d'arachides	34	321	— végétales comestibles	34	340
— — Analyse de l' —	34	341	— — non comestibles	34	348
— de baleines. Analyse de l' —	34	336	Humboldtite	61	998
— de bois	88	391	Humboldtite	9	123
— de cameline	34	342	Humeurs du corps. Recherche et		
— — Analyse de l' —	34	323	dosage des éléments inorganiques		
— de chènevis	34	334	— dans les —	73	283
— — Analyse de l' —	34	349	Humphry-Davy, chimiste	1	47
— de colza	34	325	Humus. Formation de l' —	71	805
— — Analyse de l' —	34	344	Hureaulite	9	186
Huiles comestibles. Analyse des — . .	91	401	Hyalithe	40	444
— — siccatives	34	326	Hyalomucine	75	1099
— — non siccatives	34	319	Hyalosidérite	20	114
Huile de coton	34	324	Hydantoïne	67	685
— — Analyse de l' —	34	343	Hydracrylate d'argent	62	1546
— de croton. Analyse de l' —	34	329	— de calcium	62	1545
— de crucifères. Analyse de l' — . .	34	344	— — et acrylate de calcium	61	1545
Huiles essentielles ou Essences. Do-			— de sodium	62	1545
sage des essences dans les végétaux.	80	102	— de zinc	62	1545
— Recherche des — — ou essences			— — et de calcium	62	1546
— dans les végétaux	80	18	Hydramido-tétrazorésorufine	58	598
Huile de faine	34	323	Hydragillite	9	95
— — Analyse de l' —	34	343	Hydrastate d'ammonium	63	2816
— de foie de morue	34	347	— d'argent	63	2816
— — — Analyse de l' —	34	329	— de baryum	63	2816
— de foie de raie	34	347	— de cuivre	63	2816
— — — Analyse de l' —	34	330	Hydrastine	66	332
Huiles légères. Traitement des —			Hydrates (1).		
— pour la fabrication des couleurs.	88	75	(1) On trouvera les hydrates non indiqués ci-des-		
Huile de lin	34	333	sous avec les composés dont ils dérivent.		
— — Analyse de l' —	34	348			
Huiles lourdes. Dédoublement py-					

Hydrate d'acétylène	56	139
Hydrates d'alumine	15	189
— — Etat naturel des —	15	192
Hydrate d'amylène	56	114
— d'anisyle	62	1831
— de butylène	56	104
— de camphène	55	696
Hydrates de carbone	56	424
— — Transformation en graisses des —	75	426
— de crésyle	56	541
— d'oxyde cuivrique	26	29
— d'oxydure de cuivre	26	26
— de dinitrofluorescéine	56	589
— de divalérylène	55	290
Hydrates d'essence de térébenthine —	55	695
—	56	210
Hydrate d'éthylène	56	15
— d'oxyde de fer modifié	20	38
Hydrates d'oxyde ferrique	20	36
— d'oxyde ferroso-ferrique	20	31
Hydrate de fluorescéine	56	586
Hydrates d'hexylènes	56	117
Hydrate d'isoprène	56	147
— de méthyle	56	2
— de nonyle	56	126
— d'octylène	56	125
— d'oxyde d'éthyle	56	15
— de phényle	56	465
Hydrates de l'acide phosphorique	5	314
— — dans la notation atomique	5	317
Hydrate d'oxyde de plomb	25	51
— silicioxalique	6	287
Hydrates siliciques	6	150
Hydrate de silicium triéthyle	6	273
— de silico-heptyle	56	664
— de silico-nonyle	56	663
— de terpilène	55	698
—	56	210
— de toluylène	56	172
— de triméthyl-hydroxéthylène - ammonium	56	758
Hydrates de xylényle	56	547
Hydrate d'oxyde de zinc amorphe et cristallisé	17	46
Hydratopate d'argent	61	782
— de calcium	61	782
Hydrazines	64	99
—	68	1415
—	89	91
— Action du trichlorure de cyano- gène sur les —	68	1417
— aromatiques	65	692
— Généralités sur les —	65	692
Hydraziniques. Dérivés —	65	710
— Dérivés — des acides sulfonés	65	733
Hydrobenzol	55	371
—	68	1416

Hydriodure de carbone	55	158
Hydrindine	68	1036
Hydriodure de carbone	55	158
Hydroamylhydroxalate de baryum — de cuivre	62	1599
— de cuivre	62	1599
Hydroatropine	66	495
Hydrobenzamide	57	170
— cyanhydrique	57	180
Hydrobenzoïne. Propriétés. Réac- tions de l'—	56	214
Hydroberbérine	66	107
Hydrobromoférule d'ammonium	63	2308
— d'argent	63	2308
Hydrobutyroluronate d'argent	63	2510
Hydrocaséate de baryum	63	2292
— de calcium	63	2292
— de plomb	63	2292
Hydrocamphène	55	720
Hydrocarbazol	65	1044
Hydrocarbonates	11	438
— de protoxyde de cobalt	23	53
— de nickel	23	222
Hydrocarbonées. Substances —	75	93
Hydrocarbures. Voyez Carbures		
Hydrocarbure de brome	55	201
— d'iode	55	208
Hydrocarpol	56	576
—	62	2065
Hydrocellulose	56	452
Hydrocérusite	25	95
Hydrochélidonate d'ammonium	63	2500
— d'argent	63	2500
— de baryum	63	2500
— de cadmium	63	2500
— de calcium	63	2500
— de cuivre	63	2500
— de magnésium	63	2500
— de manganèse	63	2500
— de plomb	63	2500
— de potassium	63	2500
— de zinc	63	2500
Hydrocholate de baryum	63	2367
— de calcium	63	2367
Hydrochrysoquinon	56	616
Hydrocinnamate d'ammonium	61	768
— d'argent	61	768
— de baryum	61	768
— de benzyle	61	768
— de calcium	62	768
— de cuivre	61	768
— d'éthyle	61	768
— d'isoamyle	61	768
— de méthyle	61	768
— de plomb	61	768
— de potassium	61	768
— de propyle	61	768
— de zinc	61	768
Hydrocinnamide	65	1871

Hydrocinnamo-carbonate d'argent.	61	1800
Hydrocoménate d'argent	63	2495
Hydrocornicularates alcalins	62	2130
— alcalino-terreux	62	2130
Hydrocorniculate d'argent	62	2130
— de plomb	62	2130
Hydrocotarnine. Action du brome sur l' —	66	274
Hydrocoumarate d'ammonium	63	2835
— d'argent	63	2835
— de cuivre	63	2835
— de plomb	63	2835
— de sodium	63	2835
m-Hydrocoumarate d'argent	62	1907
p— d'ammonium	62	1908
p— d'argent	62	1908
p— de baryum	62	1908
p— de cuivre	62	1908
p— de zinc	62	1908
Hydrocoumarilate d'argent	62	1991
— de baryum	62	1991
— de calcium	62	1991
Hydrocoumarine	63	2836
Hydroconate de baryum	63	2518
— de plomb	63	2518
— de potassium	63	2518
Hydrocyanide	57	187
Hydrodéhydromucate- α -d'argent	63	2520
— β —	63	2521
— α -de baryum	63	2520
— β —	63	2521
— α -de calcium	63	2520
— β —	63	2521
Hydro-diazorésorufine	56	598
Hydrodicoumarate d'argent	63	2688
— —	63	2840
— de baryum	63	2688
— —	63	2840
Hydrodicoumarine	62	1977
— —	63	2840
Hydrodiméthylcaféate d'argent	63	2294
Hydrodiphtalyl-lactonate d'argent	63	2670
Hydroférule d'ammonium	63	2293
— de cuivre	63	2293
Hydrofluoborate de baryte	15	14
— de chaux	15	66
— de lithium	14	29
— de magnésie	15	116
Hydrofluorénoquinon	56	616
Hydrofluosilicates. Analyse des —	31	291
Hydrofluosilicate d'ammoniaque	14	67
— de baryte	15	15
— de chaux	15	66
— de lithium	14	29
— de magnésie	15	116
— mercurieux	26	239
— mercurique	26	239
— de strontium	15	48

Hydrofuronate d'argent	63	2498
Hydrogalléine	56	638
— — — — —	63	3015
Hydrogénation des carbures d'hydrogène	55	53
Hydrogène	4	
— Action de l' — sur le Cyanogène	5*	257
— Applications industrielles de l' —		
Chalumeau à gaz oxyhydrique	4	165
— — Lumière Drummond ; Gaz à l'eau	4	167
— — Soudure autogène	4	168
— Combinaison de l' — avec le silicium	6	227
— Dosage de l' — dans les matières organiques	79	237
— Historique. État naturel de l' —	4	131
— Hypothèse de Prout	4	169
— Météorites. Présence de l' — dans les —	10	6
— PRÉPARATION DE L' —. Action du zinc sur l'acide sulfurique étendu	4	159
— — Appareil à production continue	4	162
— — Décomposition de l'eau par la pile et — de l'eau par les métaux	4	155
— — — de l'eau par le charbon. Action des métaux sur les acides	4	157
— — Procédés divers de préparation	4	158
— — Purification de l' —. Impuretés de l' — obtenue par divers procédés et moyens de le purifier	4	160
— PRÉPARATION INDUSTRIELLE DE L' —. Acide sulfurique et fer	4	64
— — — Charbon et chaux	4	165
— — — Décomposition de la vapeur d'eau par le fer	4	162
— Propriétés chimiques de l' —	4	146
— — — Briquet à hydrogène. Flamme de l' —	4	147
— — — Chaleur dégagée dans la combustion de l' —	4	150
— — — Déplacement des métaux dans les combinaisons binaires	4	152
— — — État naissant	4	153
— — — Fonctions chimiques de l' —	4	154
— — — Harmonica chimique	4	148
— — — Métalloïdes. Hydrogène et Métalloïdes	4	151
— — — Température de combustion de l' —	4	149
— Propriétés physiques de l' —	4	132
— — — Densité de l'hydrogène	4	146
— — — Diffusibilité de l' —	4	134

Hydrogène. Propriétés physiques.	
Diffusibilité de l' — à travers le caoutchouc	4 135
— — — à travers les métaux	4 136
— — — Occlusion de l' — par les métaux	4 139
— — — Palladium hydrogéné	4 141
— — — Potassium et sodium hydrogénés	4 145
— Raies de l' — dans les spectres de quelques corps	1 862
— Spectre de l' —. Variations du spectre de l' —	1 861
Hydrogène antimonié.	22 324
— arsénié	5 542
— — Préparation de l' —	5 544
— — Propriétés de l' —	5 542
— — solide	5 545
— bicarboné	55 184
— perchloré	55 199
— phosphoré gazeux. Analogies de l' — avec l'ammoniaque	5 405
— — Analyse de l' —	5 409
— — Expériences démontrant la composition complexe de l' —	5 415
— — Préparation de l' —	5 411
— — Propriétés de l' —	5 402
— — liquide	5 424
— — — Préparation de l' —	5 426
— — — solide	5 428
— — — Préparation de l' —	5 431
— protocarboné	55 132
— silicié	6 227
— — Propriétés de l' —	6 229
— sulfuré. Action de l' — sur les dissolutions salines	11 145
— — — sur certains métaux, mercure, argent	11 83
— — — sur les oxydes	11 145
— — — sur les solutions de certains sels	11 140
— — — sur les sulfures alcalins	11 138
— — contenu dans l'Urine	73 127
Voyez Acide sulhydrique.	
Hydro-imido-tétrazorésorufine	56 598
Hydromalate de chaux	63 2421
Hydroméconate d'argent	63 2921
— de baryum	63 2921
— de plomb	63 2921
Hydromellate d'ammoniaque	61 1433
— d'argent	61 1434
— de plomb	61 1434
— de sodium	61 1434
Hydrométhylcinnamate d'argent	61 809
Hydrométhylparacoumarate d'argent	62 1909
— de baryum	62 1909

Hydromuconate d'argent	61 1184
— de zinc	61 1184
Hydro-ombellate de baryum	63 2295
— de calcium	63 2295
Hydroparaxyloquinone	56 613
Hydrophite	20 125
Hydrophlorone. Propriétés, dérivés de l' —	56 613
Hydrophthalacone-carbonate d'argent	63 2416
Hydrophthalate de baryum	61 1235
— — acide	61 1236
— de calcium acide	61 1236
— — neutre	61 1236
— de plomb	61 1236
Hydrophthalide	62 1853
Hydrophthalidine	56 488
Hydrophthalidine dichlorhydrique	56 488
Hydropipérate- α -d'ammonium	63 2357
— - β - —	63 2358
— d'argent	63 2358
— - α - de calcium	63 2358
— - β - —	63 2358
— de potassium	63 2358
Hydropipérolne	56 692
Hydropisine	68 1581
Hydropolyporate d'argent	61 1356
— de baryum	61 1356
— de cobalt	61 1356
— de cuivre	61 1356
— de manganèse	61 1356
— de plomb	61 1356
— de sodium	61 1355
Hydroquinidine	66 398
Hydroquinine	66 385
Hydroquinizarine	56 720
Hydroquinoléines	65 980
Hydroquinons et Quinons	56 607
— — Liste des — et —	56 612
Hydroquinon. Dérivés phtaliques de l' —	56 600
— Dérivés substitués de l' —	56 600
— Préparation, Propriétés, Réactions de l' —	56 600
Hydroquinon de l'hydrure d'anthracène	56 720
Hydroquinonphtaléine	63 2859
Hydroquinonphtaline	63 2700
Hydroquinon tétratmique	56 617
— vert	58 560
Hydroquinone	56 599
— —	75 911
— —	88 204
— verte	56 600
Hydrosalicylamide	58 798
Hydrosantonate de potassium	63 2317
— de sodium	63 2317
Hydrosorbate d'argent	61 561

Hydrosorbate de haryum	61	561
— de calcium	61	561
— de cuivre	61	561
— d'éthyle	61	561
Hydrosulfites	41	386
Hydrosulfite de soude	13	98
— acide de soude	5	54
Hydrotimétrie	31	467
— Détermination du degré hydro- timétrique des eaux	31	471
Hydrotoluquinon	56	612
Hydrovanilloïne	56	693
Hydroxalate éthylé d'argent	62	1599
— — de baryum	62	1599
Hydroxybenzoate d'argent	62	1765
— de calcium	62	1765
Hydroxycamphoronate d'ammo- nium acide	61	1389
— — neutre	61	1389
— argentique	61	1389
— de haryum	61	1389
— de calcium	61	1389
— — neutre	61	1389
— de cuivre	61	1389
— de potassium neutre	61	1389
Hydroxydibenzoate de calcium . . .	63	2636
Hydroxylamine. Dérivés de l' — . .	61	855
—	61	1019
—	68	1126
Hydroxylhiuret	67	612
Hydroxylurée	67	610
Hydroxytétrate d'ammonium	62	1700
— d'argent	62	1700
— de haryum	62	1700
— de calcium	62	1700
— de cuivre	62	1700
Hydrures	41	102
Hydruré d'acénaphène	55	533
— d'amyle	55	280
— d'amylène	55	692
— — Isomères de l' —	55	282
Hydrures d'anthracène	55	589
Hydure d'antimoine solide	22	326
— de bényle	55	315
— de benzyle	55	380
— de bore	6	18
— de butyle	55	269
— de butylène	55	314
— de camphène	55	691
— de caproyle	55	295
— de caproylène	55	295
— de capryle-butyle	55	312
— de caprylène	55	312
— — monochloré	55	312
— de cétyle	55	316
— de cocinyle	55	315
— de crésyle	55	380

Hydure de cuivre	26	57
— de décylène	55	314
—	55	482
—	55	692
— diphénylsulfureux	55	529
— de dipropylène	55	298
—	56	333
— de duodécylène	55	314
— d'éthylanthracène	55	578
— d'éthylbutylène	55	299
— d'éthyle	55	214
— d'éthylène	55	214
— Dérivés bromés de l' —	55	222
— — chlorés de l' —	55	218
— — nitrés de l' —	55	230
— dinitré	55	233
— — monobromé	55	222
— — monochloré	55	218
— — monoiodé	55	227
— nitré	55	230
— perchloré	55	221
— tétrahromé	55	224
— d'heptylène	55	308
—	55	586
— d'hexadécylène	55	316
— d'hexyle	55	295
— d'hexylène	55	295
— — dichloré	55	297
— — hexachloré	55	297
— — trichloré	55	297
— d'indium	16	243
— d'isoamylanthracène	55	580
— d'isobutylanthracène	55	580
— de lauryle	55	314
— de lithium	14	23
— de méthylamylène	55	295
— de méthyle	55	132
— — monochromé	55	151
— — monochloré	55	138
— de myristyle	55	315
Hydrures de naphthaline	55	482
Hydure naphtylsulfureux	55	516
— — bromé	55	517
— — chloré	55	516
— de niobium	18	9
— de nonylène	55	313
— d'octylène	55	312
—	61	1122
— d'œnanthylène	55	309
— de palmityle	55	316
— de pèlargylène	55	313
— de pentadécylène	55	315
— de penthyle	55	280
— de phényle	55	335
— de potassium	12	22
— de propyle	55	294
— de propylène	55	292
—	56	232

Hydrure de propylène	56	247
— — Dérivés nitrés de l' —	55	237
Hydrures de propylène chlorés	55	235
— — hexachloré	55	237
— — monochromé	55	237
— — monochloré	55	237
— — monoiodé	55	236
— — mononitré	55	237
— — perchloré	55	237
— — tétrachloré	55	236
— — de rutyle	55	314
— sous — de silicium	6	233
— de silicium triéthyle	6	271
— — trioxéthyle	6	270
— de silicoheptyle	69	187
— de silico-nonyle	56	662
— de silico-pentyle	56	662
— de styrolène	55	432
— de sulfocrésyle	55	417
— de sulfophényle	55	378
— de terpillène	55	691
— de tétradécylène	55	315
— — — — —	55	586
— de tétryle	55	269
— de thallium	17	375
— de toluène	55	383
Hydrures de tolyles	55	422
Hydrure de tridécylène	55	315
— d'undécylène monochloré	55	315
Hydrures de xényles	55	422
Hydrure de zinc	17	123
Hydurilates	67	706
Hyénate de calcium	60	486
— de plomb	60	486
— de potassium	60	486
— de sodium	60	486
Hygrine	66	130
Hyosciamine	66	508
Hyoscine	66	511
Hyperholes obscures	2	753
Hypériorates	11	377
— de lithine	14	48
Hyperstène	9	113
— — — — —	9	214
— — — — —	20	119
Hypersulfomolybdates	19	58
Hypoazotates de plomb	25	116
Hypoazotites	11	405
Hypoazotite d'argent	27	374
Hypohromites	11	371
Hypohromite d'argent	27	429
— de magnésie	15	123
— de potasse	12	112
— de soude	13	78
Hypocaféine	66	630
Hypochlorites	11	365

Voyez : Chlorures décolorants.

Hypochlorite d'ammoniaque	14	82
— d'argent	27	425
— de chaux	15	73
— de cuivre	26	78
— de lithium	14	39
— de magnésie	15	122
— de potasse	12	109
— de soude	13	73
— de zinc	17	164
Hypogéate de baryum	61	583
— de cuivre	61	583
— d'éthyle	61	583
— de plomb	61	583
Hypoidites. Formation endothermique des —	11	374
Hypoidite de potasse	12	118
— de soude	13	79
Hypophosphates	11	418
— Caractères des —	5	336
Hypophosphate d'argent	27	401
— céréux	16	92
— de lithine	14	420
Hypophosphates de potasse	12	164
— de soude	13	129
Hypophosphate disodique — monosodique — neutre	13	129
— trisodique	13	130
Hypophosphites	11	414
— Caractères des —	5	347
Hypophosphite d'ammoniaque	14	92
— d'argent	27	401
— de haryte	15	33
— de cadmium	17	313
— de chaux	15	99
— de protoxyde de cobalt	23	42
— de cuivre	26	83
— de protoxyde de fer	20	100
— de sesquioxyde de fer	20	100
— de glucinium	16	15
— de lithine	14	41
— de magnésie	15	138
— de protoxyde de nickel	23	215
— de plomb	25	120
— de potasse	12	165
— de soude	13	127
— de strontiane	15	50
— de protoxyde de thallium	17	404
— de zinc	17	191
Hypoquébrachine	66	93
Hyposulfarsénite de haryte	15	18
— de chaux	15	70
— de magnésie	15	119
— de potasse	12	87
Hyposulfates	11	394
Hyposulfate d'ammoniaque	14	78
— d'argent	27	364
— de haryte	15	82

Hyposulfate de cadmium	47	295
— de cadmium ammoniacal	47	296
— céréux	46	88
— de chaux	45	80
Hyposulfates de cuivre	26	77
Hyposulfate cupricoammonique	26	115
— de didyme	46	132
— de protoxyde de fer	20	85
— de sesquioxyde de fer	20	85
— de glucinium	46	13
— de lanthane	46	113
— de lithine	44	34
— de magnésie	45	127
— de protoxyde de manganèse	24	144
— mercureux	26	221
— mercurique	26	221
Hyposulfates de plomb basiques	25	81
Hyposulfate de plomb neutre	25	81
— de potasse	42	127
— de rubidium	43 ²	16
— de soude	43	96
— de strontiane	45	48
— de protoxyde de thallium	47	388
— de thorium	46	64
— d'yttrium	46	164
— de zinc	47	155
— de zinc ammoniacal	47	156
Hyposulfites	44	384
Hyposulfite d'ammoniaque	44	79
— d'argent	27	357
— de baryte	45	29
— de chaux	45	81
— — — Préparation, propriétés de l' —	45	81
— de protoxyde de cobalt	23	36
— cuivreux	26	63

Hyposulfites cuproammonique	26	113
— de protoxyde de fer	20	84
— de magnésie	45	128
— de magnésie et de potasse	45	128
— de manganèse	24	145
— mercureux	26	219
— mercurique	26	219
— de protoxyde de nickel	23	206
Hyposulfites de plomb	25	76
Hyposulfite de potasse	42	133
— de soude dimorphe	43	91
— — ordinaire	43	88
— de strontiane	45	49
— de protoxyde de thallium	47	388
— de zinc	47	158
— de zinc ammoniacal	47	159
— de zirconium	46	42
— double de bismuth et de potasse	24	64
Hyposulfites doubles de cuivre	26	63
— — de mercure	26	219
Hyposulfite d'or et de sodium	29	57
— de potasse et de soude	43	92
— — thalleux de sodium	47	388
— — de soude et de chaux	36	75
Hyposulfophosphites de cuivre	26	102
Hyposulfophosphite mercurique	26	249
Hypothèse de Prout	4	128
Hypovanadates métalliques	49	94
Hypovanadate d'ammoniaque	49	93
— de baryte	49	93
— de potasse	49	92
— de soude	49	93
Hypoxanthine	67	765
— — — — —	75	485
Hystazarine	88	651

I

Ichtidine	68	1619
Ichtime	68	1617
Ichtuline	68	1618
Ichtyose	75	652
Idocrase	9	121
—	40	73
Idrialine	7	440
Idrylcarbonate d'argent	61	965
Idryle	55	628
—	64	965
Igastite	40	293
—	40	352
Igasurine	66	586
Ibléite	9	171

Ildaïte	20	123
Ilménite	9	68
Imides. Classification des —. Moni-		
mides. Diimides et Triimides	67	142
— Chlorures d' — Action des chlo-		
rules d'imides sur les amines.		
Amidines	67	133
— Définition des —	67	126
— Ethers des —	67	136
— Formation des —	67	130
— Historique des —	67	126
— Préparation des —	67	130
— Propriétés générales. — chimi-		
ques et physiques des —	67	132

Imides. Sels d' —	67	185
Imide chloromaléique	67	429
— pimélique	67	423
— succinique	67	410
Imido-isovaléronitrile	65	1386
Imidomalonylamide	67	401
α -Imidopropionitrile	67	308
Imines	67	139
Imperméabilité des tissus	87	533
Impressions à l'albumine, sur tis- sus	93	191
— aux encres grasses, sur papier	93	193
— aux vernis, sur laine	93	192
Inanition totale dans l'organisme	76	481
Incombustibilité des tissus	87	533
Indican	75	917
Indigo	61	895
—	68	1001
Voyez aussi : Indigotine		
— blanc	68	999
— Constitution de l' —	68	1033
— Dérivés de substitution de l' —	68	1027
— Emploi industriel de l' —	68	1028
— de l' — et de ses dérivés. Utili- sation de l' — et de ses — dans l'industrie des matières colo- rantes	88	284
Indigopurpurine	68	1032
Indigotine	61	895
—	68	1017
— Dérivés de l' —	68	320
— de substitution de l' —	68	1027
— Emploi de l' —. Voyez Indigo		
— Isomères et polymères de l' —	68	1082
— Préparation de l' —. Voyez syn- thèse de l' — etc.		
— Propriétés chimiques de l' —. Ac- tion des réducteurs, des oxydants, des alcalis, de l'acide sulfurique	68	1022
— physiques de l' —	68	1021
— Synthèse de l' —. Formation syn- thétique et généralités sur les pro- cédés synthétiques d'obtention de l' —	68	1014
— de l' —. Procédés de synthèse de l' —	68	1017
Indine	68	1034
Indirubine	61	897
—	68	1038
Indium. Bibliographie de l' —	16	251
— Composés de l' —	16	223
— Etat naturel de l' —	16	223
— Extraction de l' —	16	224
— Historique de l' —	16	223
— Préparation d'un oxyde ferrugi- neux de l' —	16	224
— de l' — à l'état métallique	16	229

Indium — de l'oxyde pur d' —	16	227
— Propriétés de l' — à l'état métal- lique	16	230
— Sels d' —	16	247
Indoïne	61	895
—	68	1066
Indol	68	1062
—	74	352
Indols, se rattachant à la phénylhy- drazine	68	1429
Indoline	68	1065
Indophénine	68	1049
Indophénols	56	786
Indoxyle	56	786
—	61	896
— Extraction de l' —	68	1008
—	75	914
Indulines	67	197

Industrie (1) des produits ammonia- caux et de l'ammoniaque.

— Extraction de l'ammoniaque des eaux du gaz		
— — Concentration des eaux am- moniacales	81	63
— — — Decantation des eaux am- moniacales	81	43
— Extraction de l'ammoniaque des eaux vannes		
— — Extraction des eaux vannes claires	81	14
— Traitement des vidanges dans les dépotoirs	81	7
— Sources diverses de produits am- moniacaux	81	1
— — — Fabrication de l'alcali vo- latil ambré et blanc	81	86
— — — Fabrication de l'ammonia- que		
— — — — par les déchets azotés	81	74
— — — — par les eaux du gaz	81	43
— — — —	81	63
— — — — par les eaux vannes	81	7
— — — —	81	14
— — — — des carbonates d'ammo- niacale	81	106
— — — — du chlorhydrate	81	98
— — — — par la distillation des os	81	72
— — — — par la distillation de la tourbe	81	76
— — — — par l'urine de l'hom- me	81	4
— — — — par les vinasses de betteraves	81	75

(1) Voyez à la lettre G : Généralités sur quelques industries.

Industrie — — — des phosphates d'ammoniaque	81	104
— — — de la soude par l'ammoniaque.	81	110
— — — du sulfate d'ammoniaque.	81	46
Industrie de Stassfurt. Acide borique et borax	36	425
— — Astrakanite.	36	424
— — Bibliographie de l' — de —	36	419
— — Brome. Extraction du —	36	445
— — Carnalite	36	422
— — —	36	427
— — Composition des sels de débais	36	427
— — Fabrication du chlorure de magnésium	36	444
— — Fabrication du chlorure de potassium. Concentration des eaux-mères	36	434
— — — — Cristallisation et lavage du premier produit.	36	432
— — — — de la carnalite artificielle et du second produit	36	435
— — — — Dessiccation et emballage	36	437
— — — — Lixiviation de la carnalite	36	430
— — — — Principes de la fabrication du —	36	429
— GÉNÉRALITÉS SUR LES SELS DE STASSFURT.	36	421
— — Hartsals	36	428
— — Kalnite	36	424
— — Kiésérite	36	422
— — —	36	428
— — —	36	439
— — — Application de la —	36	441
— — — Région de la —	36	422
— — Polyhalite, Région de la —	36	421
— — Reichardite	36	424
— — Schonite	36	424
— — Stassfurtite	36	423
— — —	36	429
— — Sylvine	36	423
— — Tachydrile	36	423
— — Proportion des divers sels.	36	441
— — Sulfate de magnésie.	36	441
— — Sulfate de potasse.	36	447
— — Sulfate de soude	36	442
Inéine	66	613
Ingen-bousz. Sennebiér, Théodore de Saussure.	4	33
Inosine	56	378
— hexanitrique	56	379
— trinitrique	56	379
Inosite	56	378

Inosite	75	513
—	75	924
—	84	263
— Recherche de l' —	34	519
Intestin. Tension des gaz dans la surface interne de l' —	76	291
— Grêle. Gaz de l' —	75	335
— Gros intestin. Gaz du —	75	338
— Phénomènes digestifs dans l' —	75	254
— Réactions chimiques du gros —	75	337
— Réactions chimiques dans l' — grêle	75	333
Inuline	56	446
— soluble.	66	448
— Recherche de l' — dans les végétaux.	80	73
Inuloïde	56	448
Invertine	56	410
Iodacétates.	60	268
Iodacétate d'ammoniaque.	60	268
— de baryte	60	268
— de plomb	60	268
— de potassium.	60	268
Iodacrylate de plomb.	61	518
Iodanilines	65	354
Iodanisate d'ammonium.	62	1842
— d'argent	62	1842
— de baryum.	62	1842
— de calcium.	62	1842
— de cuivre	62	1842
— de fer	62	1842
— de plomb	62	1842
— de sodium	62	1842
Iodargyre.	9	102
Iodates	11	374
Iodate d'ammoniaque.	14	83
— d'argent	27	420
— aurique	29	59
— de baryte	15	24
— de bismuth.	24	66
— de cadmium	17	305
— céreux.	16	89
— de chaux.	15	75
— de sesquioxyde de chrome.	20	271
— de protoxyde de cobalt.	23	41
— de cuivre	26	79
— cuproammonique.	26	116
— de didyme	16	133
— ferreux	20	97
— ferrique	20	97
— de glucinium.	16	13
— de lanthane	16	113
— de lithine	14	48
— de magnésie	15	123
— de protoxyde de manganèse	21	147
— mercurieux	26	235
— mercurique	26	235
— de protoxyde de nickel	23	213

Iodate de plomb	25	73
— de potasse	12	112
— de sesquistannéthyle	22	253
Iodates de soude	13	80
Iodate de soude	13	80
— — combiné au bromure de so-		
dium	13	83
— — au chlorure de sodium	13	83
— — à l'iodure de sodium	13	83
— de strontiane	15	47
— de peroxyde de thallium	17	415
— de protoxyde de thallium	17	392
— de thorium	16	64
— d'uranyle	22	27
— d'yttrium	16	165
— de zinc	17	166
— ammoniacal	17	167
— de zirconium	16	44
Iodaurate d'ammonium	29	87
— de potassium	29	87
— de sodium	29	87
Iode	4	607
— Combinaison de l' — avec le car-		
bone	5	203
— — de l' — avec le silicium	6	221
— Combinaisons de l' — avec le		
tungstène	18	232
— Dosage de l' — dans les compo-		
sés organiques	55	43
— — de l' — dans les matières or-		
ganiques	31	344
— État naturel de l' —	4	624
— Extraction de l' — des nitrates		
de soude	4	630
— — de l' — des phosphates natu-		
rels	4	629
— Extraction des eaux mères des		
cendres de varechs	4	626
— Propriétés chimiques de l' —	4	613
— — physiques de l' —	4	607
— Purification de l' —	4	631
— Réactifs de l' —	4	622
Iodhydrate d'ammoniaque	14	63
Iodhydrates d'ammoniaque ammo-		
niacaux	14	63
Iodhydrate de dulcité	56	334
— d'éthylène bromé	55	210
— d'iodure aurique	29	87
— — de cadmium	17	271
— — de mercure	26	209
— de méthylène	55	155
— de picrammonium	56	529
Iodite	9	102
Iodoarséniate de plomb	25	128
m-Iodobenzoate de baryum	61	687
o — — — — —	61	687

p-Iodobenzoate —	61	688
m — de calcium	61	687
o — de calcium	61	687
p — de calcium	61	688
m — d'éthyle	61	687
m — de magnésium	61	687
p — de méthyle	61	688
p — de potassium	61	688
m — de sodium	61	687
p — de sodium	61	688
p — de strontium	61	688
p — de zinc	61	688
Iodobenzol	55	367
Iodobromonitrophénols	56	524
Iodocarbonate de plomb	25	96
Iodochlorure de zinc et de cérium	17	108
Iodocyanure de stannéthyle	22	236
Iodonitrophénols	56	524
Iodoforme, ou formène triiodé	55	158
Iodo-isophtalate de baryum	61	1267
Iodolacétique	60	147
Iodolactate de zinc	62	1537
Iodomaléate d'argent	61	1160
— de plomb	61	1160
— de potassium	61	1160
Iodonitraniines	65	376
(a) m-Iodo-o-nitrobenzoate d'am-		
monium	61	708
α (v) — o — — — — —	61	707
α (v) m — o — — de baryum	61	708
(s) m — m — — de baryum	61	708
(a) m — o — — de calcium	61	708
α (v) — o — — — — —	61	708
p — m — — — — —	61	709
s — m — — — — —	61	708
(a) m — o — d'éthyle	61	708
α (v) m — o — — — — —	61	708
(a) m — o — — de lithium	61	708
(a) m — o — de potassium	61	708
p — m — — — — —	61	709
(a) m — o — de sodium	61	708
α (v) m — o — — — — —	61	707
p — m — — — — —	61	709
(s) m — m — — — — —	61	708
α (v) m — o — destrontium	61	708
(s) m — m — — — — —	61	708
Iodonitro-oxybenzoate de baryum	62	1824
— — — — —	62	1848
Iodonitrophénol	56	519
Iodonitrophénols	56	524
α-Iodonitrosalicylate de baryum	62	1813
α — de potassium	62	1813
α — de potassium basique	62	1813
Iodo-oxybenzoate d'argent	62	1842
— de baryum	62	1841
— de plomb	62	1842
— disodique	62	1841
— monosodique	62	1841

odophénols.	56	508
Iodophosphate de plomb	25	128
Iodoplatinoazotite de glucinium	16	15
Iodopropargylate d'argent	61	608
— de baryum	61	608
— de cuivre	61	608
— de potassium	61	608
Iodopyroméconate de baryum	62	1756
— de plomb	62	1756
p-Iodosalicylate d'argent.	62	1303
m— de baryum	62	1802
p— —	62	1803
p— de calcium.	62	1803
p— de magnésium	62	1803
p— de plomb.	62	1803
p— de sodium.	62	1803
Iodosels de bismuth	24	54
Iodosulfate de picrammonium.	56	529

Iodures.	9	98
— Analyse des —	31	177
— États isomériques et propriétés physique des —	11	173
Iodure d'aldéhyde de Regnault.	55	212
— d'allyle	56	142
— d'allylène iodé	55	266
— d'aluminium.	15	177
— d'argent	27	327
— d'arsenic	5	534
— d'arsenmonéthyle	69	261
— de baryum.	15	13
— de benzoyle	57	166
Iodures de bismuth	24	52
Iodure de bismuthéthyle	24	96
— de bore	6	55
— de cacodyle	69	241
— de cadmium	17	268
Iodures ammoniacaux de cadmium.	17	271
Iodure de calcium	15	64
Iodure de carbone. Tétraiodure de—.	5 ^a	236
Iodure de cérium.	16	81
Iodures de cobalt.	23	33
Iodure cuivreux	26	47
— cuivrique	26	48
Iodures cupricoammoniques	26	112
Iodure de cuprosacétyle	55	183
— de cuprosallyle	55	265
— cuproso-ammonique	26	112
— de cyanogène. Données thermi- ques de —	5 ^a	320
— — Préparations de l'—	5 ^a	318
— — Propriétés de l'—	5 ^a	319
— de diallyle.	55	303
— d'éthyle	55	227
— d'éthylène	55	208
— ferrique	20	77
Iodures de gallium	16	212
Iodure de glucinium	16	8

Iodure double d'étain et d'ammo- nium	22	223
— — et de sodium	22	223
— — et de strontium	22	223
— — et de potassium	22	223
— d'éthylène	55	208
— d'indium.	16	243
— de lithium	14	27
— de magnésium	15	115
— de manganèse	21	112
— mercureux	26	205
— mercurique	26	207
— mercuro-mercurique.	26	206
— de méthyle ou Formène mo- noiodé	55	155
— — biiodé ou Formène triiodé ou iodoforme	55	158
— de méthylène ou Formène biiodé.	55	157
— de méthyl-diéthylsulfine	69	100
Iodures de molybdène	19	64
Iodure de nickel	23	201
— octodécyclique	60	478
— de phényle	55	367
— de plomb	25	37
— — et chlorure d'ammonium	25	42
— de potassium	12	52
— — Emploi de l'— dans la métal- lurgie de l'argent	50	165
— de propyle.	55	237
— de propylène	55	257
— rhodochromique	20	312
— de rubidium	13 ^a	14
— santonique	63	2364
Iodures de sélénium	5	219
Iodure de sesquistanméthyle	22	256
— de sesquistannamyle	22	262
— de sesquistannéthyle	22	250
— de sesquistannisobutyle	22	261
— de sesquistannisopropyle	22	260
— de sesquistanpropyle	22	259
— de sodium	13	46
Iodures de soufre	5	168
Iodure de stannéthyle	22	240
— de stannamyle.	22	246
— de stannéthyle	22	234
— —	69	136
— de stannisobutyle	22	245
— de stannisopropyle	22	244
— de stanno-diméthyle.	69	127
— de stanno-isopropyle	69	156
— de stanno-propyle	69	154
— de stanno-triéthyle	69	143
— de stanno-triisopropyle	69	157
— de stanno-triméthyle	69	180
— de stanno-tripropyle	69	155
— de stanpropyle	22	242
— de strontium	15	42
Iodures de tellure	5	236

Iodures de thallium	17	366	Iridoline	65	1033
— supérieurs de thallium	17	368	Irisation. Recherches sur l' — du		
Iodure de thorium	16	60	verre	37	32
Iodure de titane	19	225	— — du verre.	40	72
Iodure de triéthylsulfine	69	96	Isatane	68	1053
— de triéthylstibine	69	218	Isatates.	68	1058
— de triméthylsulfine	69	90	Isathyde	68	1050
Iodures de vanadium	19	150	— Dérivés sulfurés de l' —	68	1051
Iodure de tétr oxyde de vanadium.	19	91	Isatine	61	895
— xanthochromique	20	310	— Combinaisons de l' — avec les		
— d'yttrium	16	161	bisulfites alcalins	68	1047
— de zinc	17	104	— Dérivés acides (à radicaux) de		
Iodures de zinc ammoniacaux	17	105	l' —	68	1049
Iodure double d'antimoine et d'am-			— — alcooliques (— —) de l' —	68	1048
monium	22	367	— — bromés et chlorés de l' —	68	1042
— — — et d'aluminium	22	367	— — métalliques de l' —	68	1041
— — — et de baryum	22	367	— — sulfonés de l' —	68	1037
— — — et de bismuth	22	368	Isatochlorine	68	1054
— — — et de fer	22	367	Isatone.	68	1054
— — — et de glucinium	22	367	Isatopurpurine	68	1053
— — — et de potassium	22	367	Isatronate de baryum.	61	964
— — — et de sodium	22	367	— de calcium.	61	964
— — — de cadmium et d'ammonium.	17	272	α-Isatropate de baryum.	61	862
— — — et de baryum	17	273	— — de calcium	61	862
— — — et de potassium	17	272	— d'éthyle	61	862
— — — et de sodium	17	272	β- — de baryum	61	862
— — — et de strontium	17	273	β- — de calcium	61	862
— — — de lanthane	16	110	β- — d'éthyle	61	862
— — — de mercure et d'ammonium.	26	210	Iséthionate de soude	56	197
— — — et d'argent	26	213	Isoacétamide	60	455
— — — et de baryum	26	211	Isoadipate d'ammonium.	61	1088
— — — et de cadmium	26	212	— d'argent	61	1088
— — — et de calcium	26	212	— de calcium	61	1088
— — — et de cuivre	26	212	— de cuivre	61	1088
— — — et de fer	26	212	— d'éthyle	61	1088
— — — et de magnésium	26	212	— de plomb	61	1088
— — — et de potassium	26	211	— de strontium.	61	1088
— — — et de sodium	26	211	Isoalcools.	xxxvii.	56
— — — et de strontium	26	212	Isoalzarine.	56	723
— — — et de zinc	26	212	— — — — —	58	701
Iodures doubles de plomb et de			Isoalloxanates	67	785
potassium	25	42	Isoamylamine.	57	186
Iodure double de plomb et de so-			Isoamylaniline	65	399
dium	25	43	Isoamylanthracène	55	626
— — — de thallium et d'ammonium.	17	370	Isoamylbenzoate d'argent.	61	823
— — — et de potassium	17	370	Isoamylène	55	287
Iodures doubles métalliques de			Isoamylglycérine	56	274
zinc	17	108	Isoamylhydroxalate d'éthyle	62	1599
Iodure double de zinc et ammonium.	17	106	Isoamylisocaproyluréide	67	652
— — — et de baryum	17	107	Isoamylméthylcarbinol	56	121
— — — et potassium	17	107	Isoamylphénol	56	470
— — — et sodium	17	107	Isoanthracène.	55	616
Iridium.	9	26	Isoanthraquinon	58	653
Iridium et ses composés (consulter			Isoarabate de calcium.	63	2473
la table du volume 30).			— de plomb	63	2473
			— de potassium.	63	2473
			Isobenzalptalide.	62	2118

Isobenzopinacone	56	217	Isocaproate d'argent	60	398
Isobillanate d'argent	63	3003	— de baryum	60	398
— de baryum	63	3003	— de calcium	60	398
— de potassium	63	3003	Isocaprolactoïde	62	1590
Isobromocinnamate de baryum	61	850	—	63	2485
Isobromomaléate d'argent	61	1158	Isocaprolactone	62	1589
— de plomb	61	1158	Isosaprylate de baryum	60	433
Isobutaconate d'argent	63	2225	— de calcium	60	433
— de baryum	63	2225	— de magnésium	60	433
— de calcium	63	2225	— de zinc	60	433
Isobutényltricarbonate d'argent	61	1383	Isocétate d'argent	60	454
— monocalcique	61	1383	— d'éthyle	60	454
— tricalcique	61	1383	Isocholanate d'argent	63	2941
— tripotassique	61	1382	— de baryum	63	2941
— de strontium neutre	61	1383	— de cuivre	63	2941
Isobutylamarate d'argent	63	2867	— de plomb	63	2941
— de baryum	63	2867	— de potassium	63	2941
Isobutylaniline	65	398	Ischolestérine	56	169
Isobutylanthracène	55	622	Isochrysazine	38	657
Isobutylbenzine	55	452	Isochrysène	55	655
Isobutylbenzoate d'argent	61	815	Isocitrate d'argent	63	2919
p- —	61	816	— de baryum	63	2919
p- — de baryum	61	816	Isocyanates	67	491
p- — de calcium	61	816	Isocyanurates	67	508
Isobutylbenzylbenzoate d'argent	61	946	Isodéhydracétate d'ammonium	63	2288
— de baryum	61	946	— d'argent	63	2288
— de calcium	61	946	— de baryum	63	2288
Isobutylène	55	273	— de calcium	63	2288
Isobutyl-Eugénol	56	685	— de cuivre	63	2288
Isobutylglycol	66	201	— de potassium	63	2288
Isobutylmalonate d'argent	62	1104	— de sodium	63	2288
— de calcium	61	1104	Isodibutol	56	125
Isobutylparaconate d'argent	63	2219	Isodibutylène	55	273
— de baryum	63	2219	Isodinitro-dibenzyle	55	549
— de calcium	63	2219	Iso-dinitrodipbényle	55	527
Isobutylphénol	56	470	Isodinitro-diphénylméthane	55	541
Isobutylphénylacétone	57	356	Isodinitropropane	55	238
—	61	1083	Isodioxybutyrate d'argent	63	2201
p-Isobutylsalicylate d'ammonium	62	1948	— de baryum	63	2201
p- — de baryum	62	1948	— de calcium	63	2201
p- — de calcium	62	1948	Isodioxytéarate d'ammonium	63	2208
α-Isobutyltoluylate d'argent	61	824	— d'argent	63	2208
γ- — d'argent	61	824	— de baryum	63	2208
Isobutylvalérylée	67	651	— de calcium	63	2208
Isobutyramide	67	311	Isodiphénate d'argent	61	1345
Isobutyrate métalliques	60	322	— de baryum	61	1345
Isobutyrate d'argent	60	323	— de calcium	61	1345
— de baryum	60	322	Isodipbénylbenzine	55	642
— de calcium	60	322	Isodulcitane	56	339
— de magnésium	60	322	Isodulcitate d'ammonium	63	3024
— de strontium	60	322	— d'argent	63	3024
— de zinc	60	323	— de baryum	63	3024
Isobutyronitrile	67	313	— de cadmium	63	3024
Isobutyrylphényloxy-pivalate d'ar- gent	62	1945	— de calcium	63	3024
— de baryum	62	1945	— de plomb	63	3024
— de calcium	62	1945	Isodulcite	56	338
Isocaproates	60	398	— Propriétés, Réactions de l' —	56	698
			Isodulcitonate de baryum	63	2716

Isodulcitonate de calcium	63	2716
α -Isodurylate de baryum	61	805
α — de calcium	61	805
β — de calcium	61	805
γ — de baryum	61	806
γ — de calcium	61	806
Isoférule d'argent	63	2331
— de baryum	63	2331
— de calcium	63	2331
— de cuivre	63	2331
— de zinc	63	2331
Isoglycérate de baryum	63	2197
— de calcium	63	2197
Isoglycol	56	184
Isohéminate d'argent	63	2802
— de baryum	63	2802
— de calcium	63	2802
— de cuivre	63	2802
— de plomb	63	2802
— de potassium	63	2802
— de sodium	63	2802
Isoheptylates	60	422
Isoheptylate d'ammonium	60	423
— d'argent	60	423
— de baryum	60	423
— de calcium	60	423
— de lithium	60	423
— de potassium	60	422
— de sodium	60	422
— de strontium	60	423
— de zinc	60	423
Isohexate de baryum	62	1726
Isohexérite d'argent	63	2204
— de baryum	63	2204
— de calcium	63	2204
— de zinc	63	2204
Isohexylbenzine	55	456
Isohydrobenzoïne	56	216
Isohydroferulate d'argent	63	2294
Isohydromellate ammoniacal	61	1435
— d'argent	61	1435
Isohydropipéroïne	56	692
Isohydrosorbate de calcium	61	562
Iso-indol	68	1064
Isovalate d'ammonium	63	2449
— d'argent	63	2449
— de baryum	63	2448
— de calcium	63	2449
— de plomb	63	2449
— de potassium	63	2449
Isomères. Composés et Corps —		
— Voyez : Isomérisation. On trouvera les isomères avec les composés de même formule ou avec la désignation ortho-para, etc.		
— de l'alizarine	58	701
—	58	704

Isomères de l'alizarine	58	707
—	58	710
—	58	713
—	58	716
—	58	717
— du camphre	58	515
—	58	517
—	58	518
—	58	519
—	58	520
—	58	521
—	58	523
— de l'orcine	56	525
Isomérisation	1	150
—	11	151
— des carbures d'hydrogène	55	115
— des composés organiques	55	5
— de position	70	1
— — dans la série aromatique	70	15
— — — grasse	70	10
— — Préparation des produits —		
Carbures, éthers, chloruration des carbures. Obtention de produits perchlorés. Chlorures xyléniques : Tétrachlorures xyléniques. Pentachlorures ortho — . Hexachlorures para —	70	21
— — Relations chimiques des corps isomériques. Éthérification chimique. Action de l'eau. — de l'éther vinique.	70	30
— — — physiques des —. Formes cristallographiques. Densités. Points de fusion. Chaleurs spécifiques et chaleurs latentes. Courbes des tensions des carbures xyléniques. Données thermiques.	70	36
— — Relations entre la physique et la chimie. Réactions réversibles. — irréversibles. Actions physiques. Relations entre les constantes physiques des isomères.	70	61
Isométhylantraquinone	58	677
Isométhylène-phthalide	62	1997
Isométhyltolylacétone	57	354
Isomorphes. Substances. Volume spécifique des —	1	742
Isomorphisme	1	126
—	2	700
Isonaphtocoumarine	62	2065
Isonitriles	64	108
Isonitrophénol	56	512
Isonitropropane	55	238
Isonitrosophénylacétate d'argent	61	721
— de baryum	61	721
— de méthyle	61	721
— de potassium	61	721

Isonitrososuccinate d'argent	61	1045	Isopropylparaconate de calcium	63	2217
— de calcium	61	1045	Isopropylphénylacétone	57	355
Isononylate d'argent	60	440	Isopropylphénylcinnamate d'ar -		
— de calcium	60	440	gent	61	953
— de cuivre	60	440	— de calcium	61	953
— de potassium	60	440	Isopropylphénylcoumarate d'ar -		
— de sodium	60	440	gent	62	2133
Iso-œnanthylate de chaux	60	424	Isopurpurates	56	517
— de soude	60	424	Isopurpurate de potasse	56	517
Iso-oxycuminate de baryum	62	1935	Isopurpurine	56	726
— de calcium	62	1935	—	88	660
— de cuivre	62	1935	Isopyromucate d'argent	62	1752
— ferrique	62	1935	— de plomb	62	1752
— de manganèse	62	1935	Isopyrotérébate d'ammonium	61	565
— de potassium	62	1935	— de calcium	61	565
— de zinc	62	1935	— de zinc	61	565
Isopellétérine	66	133	Isopyrum thalictroides. Alcaloïdes		
Isophénanthraquinon	58	665	de l' —	66	603
Isophénylcrotonate d'argent	61	870	Isoquinoléines	65	993
— de baryum	61	870	Isorcine- α —	56	626
— de calcium	61	870	— - γ —	56	626
Isophlorétate de haryum	61	1922	Isosaccharanilide	68	1262
Isophtalacétate d'argent	61	1407	Isosaccharate d'argent	63	2978
Isophtalate d'argent	61	1264	— de baryum	63	2978
— de haryum	61	1264	— de calcium	63	2978
— de calcium	61	1264	— de cuivre	63	2978
— neutre de potassium	61	1264	Isosaccharine	56	427
Isophtalophénone	57	432	—	63	2713
Isopianate d'argent	63	2605	Isostéarate d'argent	60	475
— de cuivre	63	2605	— de baryum	60	475
— de plomb	63	2605	α -Isosuhérate d'ammonium	61	1111
— de potassium	63	2605	α — d'argent	61	1112
— de sodium	63	2605	β — d'ammonium	61	1112
Isopimélate d'argent	61	1101	β — d'argent	61	1112
— de calcium	63	1101	β — d'éthyle	61	1112
Isoprène	55	293	Isosuccinate d'ammonium	61	1047
Isopropénylbenzoate d'ammonium	61	873	— d'argent	61	1047
— d'argent	61	873	— de baryum	61	1047
— de baryum	61	873	— de calcium neutre	61	1047
— de calcium	61	873	— de plomb neutre	61	1047
— de cuivre	61	873	— de potassium acide	61	1047
— de méthyle	61	873	— de potassium neutre	61	1047
Isopropylacétylène	55	292	— de sodium acide	61	1047
Isopropyl-allylbenzine	55	472	— de sodium neutre	61	1047
Isopropylbenzine	55	443	Isotérébenthène	55	708
Isopropylbenzine	61	796	Isotrihromhydrine	56	143
Isopropylbenzylacétone	57	356	Isotrichloroglycéramide	67	873
Isopropylcarbinol	56	99	Isotrioxystéarate de potassium	63	2424
—	56	102	— de sodium	63	2424
Isopropyléthylène	55	287	Isovalérates	60	359
Isopropyl-eugénol	56	685	Isovanillate de baryum	63	2244
Isopropylformamide	67	210	— de calcium	63	2244
Isopropylglycol	56	200	— de magnésium	63	2244
Isopropylhexylacétone	57	328	— de plomb	63	2244
Isopropylmalonate d'argent	61	1086	— potassium	63	2244
Isopropylméthylbenzine	55	449	— de sodium	63	2244
Isopropylparaconate d'argent	63	2217	Isovanilline	58	862
— de haryum	63	2217	Isoxylate d'argent	61	756

Isoxylate de baryum	61	756
— de calcium	61	756
— de cuivre	61	756
— cuivrique	61	756
— de fer	61	756
— de plomb	61	756
— de potassium	61	756
Isoxylène	55	425
Isoxyldate d'argent	61	1292
— de baryum	61	1292
— de cuivre	61	1292
— de plomb	61	1292
— de zinc	61	1292
Isuret	67	609
Isurétine	4	451
—	67	609
Itaconanilide	68	1253
Itaconate d'ammonium	61	1164

Itaconate d'argent	61	1164
— de calcium	61	1164
— de calcium neutre	61	1164
— de plomb	61	1164
— de potassium	61	1164
— de strontium	61	1164
Itamalate d'ammonium	63	2455
— de calcium	63	2455
— de cuivre	63	2455
— de plomb	63	2455
— de sodium	63	2455
Itatartrate d'argent	63	2761
— de baryum	63	2761
— de calcium	63	2761
— de cuivre	63	2761
— de plomb	63	2761
— de potassium	63	276
— de sodium	63	276;

J

Jaborandine	66	595
Jaborine	66	596
Jalapine	56	370
Jalapinolate d'ammonium	62	1692
— d'argent	62	1692
— de baryum	62	1692
— de cuivre	62	1692
— de plomb	62	1692
— de potassium	62	1692
— de sodium	62	1692
Jalpaïte	6	38
Japaconitine	66	326
Jarosite	9	171
Jaune de cadmium : Voyez Sulfure de Cadmium.		
— de Chrome : Chromate de plomb.		

Jaune de Naples	25	104
— de quinoléine	88	515
Javanine	66	467
Jérocine	75	690
Jervine	66	122
Jervellite. Météorite contenant fer nickel, cobalt, cuivre et parfois soufre, phosphore	10	128
Jollyte	20	126
Jouets. Analyse des —	91	705
— Tableau des couleurs interdites pour la coloration des —	91	706
Juglonate d'ammonium	63	2583
— de potassium	63	2583
Jute	87	464

K

Kabaïte	40	90
Kainite	36	424
—	36	428
Kalicine	9	149
Kaluszite	9	167

Kaolins (1)	15	247
—	42	84

(1) Kaolins. — Les indications données ici par la table ont leur complément aux mots : Porcelaine, Industrie de la —

Kaolins. Analyse des —	31	292
— — des —, et — de quelques — français et étrangers.	42	84
— <i>Gîtes principaux des</i> — Aûe, Carlsbad, Loukossou, Morl, Passau, les Pieux, Tretto	42	92
— Origine des —	42	87
— Origine, caractères, analyse... etc. d'argiles plus ou moins analogues aux —	42	75
— Usages des — et argiles	15	252
Kéfir	75	1215
Kelline	56	700
Kénomérie. — des carbures d'hydro- gène	55	115
Képhir : Voyez Kéfir.		
Kéramohalite	9	165
Kérargyre.	9	101
Kérasine	60	473
Kératine	75	647
Kermès	22	378

Kétine	65	1211
Kétines	68	1455
Kétolactonate d'argent	61	1232
— de baryum.	61	1222
Kiésérite	9	167
—	36	428
—	36	439
— Application de la —	36	441
Klaproth. Chimiste	1	58
Knebellite	20	114
Kobaltblüthe	23	4
Kœnlite	7	440
Kongsbergite	9	25
Koppite	9	191
Koumys	75	1213
Krokidolite	20	125
Kupfer nickel.	9	35
—	23	173
Kyesteine. Présence de la — dans les urines.	73	128
Kystes. Contenu des —	76	405

L

Laboratoires.

<i>Laboratoires français et étran- gers. Voyez : Atlas.</i>	3	
— Plan d'un laboratoire de chimie Pl. I et II	3	
I. <i>Laboratoires français :</i>		
— Laboratoire de l'École des Mines Pl. VII	2	787
— Laboratoire municipal de Paris. — municipal de Paris. . Pl. XXV à XXXIII.	3	60
— Laboratoires de M. Fremy et du Muséum.	2	775
— — Pl. I à VI.	3	
— de l'École de Pharmacie de Paris	2	797
— d'élèves de l'École de Phar- macie. Pl. VIII	3	
— des recherches de l' — de — Pl. IX.	3	
II. <i>Laboratoires étrangers :</i>		
— Laboratoire d'Aix-la-Chapelle.	3	13
— — — Pl. V à VIII.	3	
— — de Berlin	3	31
— — — Pl. XI et XII.	3	
— — de Bonn.	3	27
— — — Pl. VIII à X.	3	
— — de Budapesth	3	3

Laboratoire de Budapesth. Pl. I à IV	3	
— — de Genève.	3	52
— — de Gratz.	3	38
— — — Pl. XIII à XVIII	3	
— — de Leipzig.	3	36
— — de Mulhouse.	3	54
— — — Pl. XXIV.	3	
— — de Munich.	3	49
— — — Pl. XIX à XXIII	3	
— — de Vienne.	3	37
— Résumé	3	71
III. <i>Appareils et ustensiles d'un laboratoire de Chimie.</i>		
— — Pl. XII à XXXI	3	
— — Pl. XXVI à XXXIII.	3	
— Alambics. Appareils à doser l'acide carbonique. Appareils à gaz	2	812
— Appareils à gaz Wiesnegg	3	
— Pl. X et XI.	2	818
— Appareils d'électricité.	2	814
— Balances pour analyses	2	815
— Chalumeau.	2	824
— — Nécessaire du —	2	817
— Cuves à recueillir les gaz.	2	819
— Etuves, Eudiomètres	2	
— Fourneaux. Gazomètres. Grilles. Lampes	2	820

Laboratoires. Appareils et ustensiles d'un laboratoire de chimie.	
Machines à faire le vide	2 822
— Machines réfrigérants	2 823
— Objets en porcelaine, en grès et en terre	2 809
— Optique. Instruments d' —	
Outils à percer	2 824
— Presses, Régulateurs à gaz	2 826
— Siphons, Souffleries, Trompes, Supports, Triangles	2 828
— Ustensiles métalliques	2 810
— Verreries diverses	2 808
—	2 816
—	2 830

IV. Réactifs. Généralités sur l'emploi des —

Liste des principaux réactifs.	
— Réactifs neutres, colorés, etc. — fournis par des composés organiques. — Acides, — fournis par les métaux. — utilisés pour les essais au chalumeau	2 835
— Utilisation des réactifs ci-dessous indiqués. Essais et vérifications nécessaires avant d'en faire emploi.	
— — Eau. Acides (1). Alcalis caustiques. Hydrogène sulfuré. Sulfhydrate d'ammoniaque. Carbonate de soude	2 840
— — Ferro et ferricyanure de potassium. Azotate d'argent. Chlorure de baryum et sels de baryte solubles. Oxalate d'ammoniaque	2 846
— — Oxygène. Hydrogène. Chlore. Brome. Iode. Acide iodhydrique. Acide sulfureux	2 847
— — Phosphore. Acide phosphorique anhydre. Perchlorure de phosphore. Oxychlorure de phosphore. Acide arsénieux. Acide arsénique. Acide carbonique. Sulfure de carbone	2 849
— — Acide cyanhydrique. Acide borique. Acide hydrofluosilicique. Iodure de potassium. Cyanure de potassium. Azotate de potasse. Chlorate de potasse	2 850
— — Bisulfate de potasse. Permanganate de potasse. Bichromate de potasse. Chlorure de sodium. Monosulfure de sodium. Azotate	

de soude. Phosphate de soude. Biborate de soude. Chlorhydrate d'ammoniaque. Carbonates d'ammoniaque	2 851
Laboratoires. Principaux réactifs.	
Phosphate ammoniac-sodique. Succinate d'ammoniaque. Hydrate de baryte fondu. Eau de baryte. Carbonate de baryte précipité. Chromate de strontiane. Chaux. Chaux sodée. Chlorure de calcium. Fluorure de calcium. Chlorure de chaux. Carbonate de chaux. Magnésie. Sulfate de magnésie	2 858
— — Sulfate d'alumine. Alun. Peroxyde de manganèse. Sulfate ou chlorure de manganèse. Fer. Sulfate de protoxyde de fer. Perchlorure de fer. Acide chromique. Azotate de cobalt	2 855
— — Acétate d'urane. Zinc. Acide molybdique. Etain. Protochlorure d'étain. Plomb. Protoxyde de plomb. Acide plombique. Carbonate de plomb. Acétate de plomb neutre	2 856
— — Acétate de plomb tribasique. Azotate de bismuth. Bisméthammoniate de potasse. Cuivre. Bioxyde de cuivre. Sulfate de cuivre. Tartrate cupro-potassique. Azotate de protoxyde de mercure. Bichlorure de mercure	2 857
— — Argent. Oxyde d'argent. Acétate d'argent. Or. Chlorure d'or. Platine. Bichlorure de platine. Chlorure et azotate de palladium. Alcool	2 858
— — Ether. Chloroforme. Ether acétique. Alcool méthylique. Alcool amylique. Benzine. Toluène. Pétrole léger et lourd. Essence de térébenthine. Ether iodhydrique	2 859
— — Acide picrique. Amidon. Sucre. Levure de bière. Tannin. Tournesol. Curcuma. Siróp de Violette	2 860
— — Campêche. Cochenille. Violet de méthylaniline. Fluorescéine. Fuchsine. Fernambouc. Sulfate d'indigo	2 862

V. Enseignements. Instructions pratiques. Tableaux élémentaires d'analyse, établis spécialement pour ceux qui commencent les travaux de laboratoire	2 863
— — Explications des tableaux	2 864

(1) Les réactifs sont indiqués ici suivant la pagination. L'ordre alphabétique aurait entraîné un développement inutile. Les essais et les caractères auxquels doivent répondre ces réactifs étant donnés il y a utilité à en indiquer la liste.

Laboratoires. Renseignements.			
Instructions pratiques. Tab. n° 1			
à Tab. n° 17.	3		
— — Subdivisions des renseignements, etc.	2	863	
I. Vol. 2. 864; à la fin du vol. 2. .			
II. Atlas 3. PL. xxxii. Tab. n° 1, à			
PL. xlviii. Tab. n° 17.			
I. — Guide, marche ou méthode,			
pour caractériser les solutions des			
acides.	2	887	
— — — pour caractériser les mé-	2	876	
taux.	2	867	
— — Recherches spéciales de cer-			
taines matières toxiques minérales.			
— — — Recherche de l'antimoine. .	2	916	
— — — — de l'arsenic.	2	912	
— — — — du cuivre.	2	918	
— — — — du mercure.	2	919	
— — — — du phosphore.	2	917	
— — — — du plomb.	2	918	
II. — — Chalumeau.	2	891	
— — — Caractères généraux des			
essais au —.	2	904	
— — — Caractères au — de sels			
minéraux et d'acides. Du Tab. 1 au			
Tab. 13.	3		
— — — Colorations au chalumeau.			
Tab. 1 à Tab. 17.	3		
— — — Colorations de la flamme			
par certains corps.	3		
— — — — des perles de borax par			
les oxydes métalliques.	3		
— — — — des — de sel de phos-			
phore par les oxydes métalliques.			
Tab. 16.	3		
— — — Corps qui se colorent quand			
on les chauffe fortement avec			
des traces d'azotate de cobalt.			
Tab. 14.	3		
Labrador.	9	128	
—	10	74	
Labradorite. PL. vii	9		
Labradorites.	9	215	
Lactalbumine.	75	1194	
Lactamide.	67	857	
Lactamine.	64	245	
Lactate d'aluminium.	62	1525	
— d'ammonium.	62	1524	
— d'argent.	62	1526	
— de baryum.	62	1525	
Lactates de bismuth.	24	92	
Lactate de cadmium.	62	1526	
— de chaux.	62	1524	
— — fermentation du —.	71	535	
— de sesquioxyde de chrome. . .	20	274	
— de cuivre.	62	1526	
Lactate de protoxyde d'étain. . .	22	155	
— d'éthylidène.	62	1531	
— de fer.	62	1526	
— de magnésie.	62	1525	
— de mercure.	62	1526	
— de plomb.	62	1526	
— sodique.	62	1524	
— de strontium.	62	1525	
— d'uranyle.	22	41	
— de zinc.	62	1225	
Lactide.	62	1527	
Lactimide.	67	860	
Lactine.	56	417	
Lactoglobuline.	75	1194	
Lactone arabinose carbonique. . .	63	2882	
— butyrique.	60	326	
— diacétylsaccharique.	63	2972	
— γ-diphényloxybutyrique. . . .	62	2097	
— gluconique.	63	2885	
— isodéhydrocornicularique. . .	62	2131	
— lévulose carbonique.	63	2963	
— méτανitré.	62	1888	
— métasaccharique.	63	2976	
— mucique.	63	2982	
— orthonitré.	62	1887	
— oxycaproïque.	62	1586	
— oxyisocaproïque.	62	1589	
— γ-oxyvalérianique.	62	1571	
— paranitré.	62	1889	
— ribonique.	63	2709	
Lactoprotéine.	75	1195	
Lactose.	56	375	
—	56	417	
—	75	976	
— Analyse du —.	91	529	
— Recherche et Dosage du —. . .	34	511	
Lactose xylosé carbonique. . . .	62	2886	
Lactylurée.	67	688	
Lactyluréide.	67	688	
Laine.	87	214	
— minérale.	40	444	
Laïose.	75	972	
Lait.	71	666	
—	75	1155	
—	91	819	
Voyez plus loin pour les différents			
laits : Composition de laits de dif-			
férentes origines.			
— Acide citrique dans le —. . . .	75	1197	
— Alcaloïde du —.	66	604	
— Altérations pathologiques du —	73	212	
— Analyse du —. Recherches parti-			
culières.	73	195	
— — du —.	91	320	
— — — — —.	91	334	
— — Méthode d' — employée au			
laboratoire municipal.	91	336	

Lait. Analyse par la pesée	73	205
— — rapide du —	73	198
— — — du — de ferme.	73	201
— — de laits pathologiques	73	211
— Caractères généraux du —	75	1158
— Caséine du — de la vache	75	1177
— COMPOSITION DE LAITS DE DIFFÉ- RENTES ORIGINES.		
— Composition du — d'ânesse.	75	1170
— — — de buffle.	75	1170
— — — de chèvre	75	1170
— — — de brebis.	75	1170
— — — de chienne.	75	1170
— — — de femme	75	1170
— — — de jument	75	1170
— — — de lapine.	75	1170
— — — de truie	75	1170
— — — de vache.	75	1171
— Conserves de —	75	1210
— Corps gras du —, ou ensemble des principes gras dont l'agglomé- ration constitue le beurre	75	1195
— Densité du —	34	525
— — —	34	556
— Dosage de l'albumine du —	34	554
— — du beurre.	34	528
— — de la caséine	34	554
— — des cendres du —	34	554
— — de la matière grasse du —		
Crémomètre.	91	324
— — Lactobutyromètre Marchand.	91	327
— — Lactocrite de Laval	91	326
— — Procédé Adam.	91	330
— — Procédé Quesneville.	91	334
— — du sucre de lait	34	554
— Fermentation du —	72	121
— Gaz du —	75	1174
— Influences de l'état pathologique sur la composition du —	75	1206
— Matières albuminoïdes du —	75	1176
— — — du petit lait	75	1198
— — minérales du —	75	1172
— Matière sucrée du —	75	1195
— Mesure de la crème	34	526
— Phosphates dans le —	75	1200
— Physiologie du —	75	1208
— Présure. Examen de la — Déter- mination de la force d'une présure liquide pour la coagulation du lait	34	540
— Principes constituants du —	65	1166
— Falsifications du — Recherches des altérations.	34	556
— Recherches des matières em- ployées à la conservation du —	34	555
— Sels ou matériaux salins conte- nus dans le —	75	1196
— Somme des matières fixes, ou extrait sec du —	34	527

Lait. Variations de composition du —	65	1201
Laitiers. Analyse des —	31	310
Laitons. Analyse des —	31	81
— — électrolytique des —	31	497
Laiton d'aluminium.	46	27
Lanoline	65	1083
Lanthane	16	101
— Classification. Place du — dans la — des métaux.	16	105
— Caractères des sels de — Réac- tion au chalumeau. Dosage et sé- paration du —	16	121
— Equivalent du —	16	106
— Etat naturel. Historique. Voyez Cérium	16	73
— Etat métallique	16	101
— Spectre, études et recherches de Thalen	16	101
— — recherches de Soret.	16	105
Lanthopine	66	248
Lapachate d'ammonium.	62	2094
— d'argent	62	2094
— de baryum.	62	2094
— de calcium.	62	2094
— de plomb.	62	2094
— de potassium.	62	2094
— de sodium.	62	2094
Lapachone	62	2095
Laques. Fabrication des —	93	10
— jaunes.	93	116
— rouges d'aniline	93	140
— rouges et roses	93	129
— violettes.	93	161
Lardérellite.	14	100
Laricine	56	366
Larmes	65	1067
Larmes bataviques	40	30
Laserol	61	544
Laudanine.	66	246
Laudanosine	66	247
Laugier. Chimiste.	1	83
Laurate d'argent	60	449
— de baryum.	60	449
— de plomb.	60	449
— de potassium	60	449
— de sodium	60	449
Laurent et Gerhardt. Chimistes.	1	110
Laurinamide	66	325
Laurine.	56	261
Laurite	9	45
Lauro	55	454
Laurone	56	335
Lauroolate d'argent	61	616
— de calcium.	61	616

Lauroxylate d'argent	61	787
— de baryum	61	787
— de calcium	61	787
Lauryléne	55	323
Lavoisier. Chimiste	1	36
Lawrencite	10	89
— Synthèse de la —	10	324
Leadhillite	9	153
Lécanorate de baryum	63	2269
— de calcium	63	2269
— de plomb	64	2269
Lécanorine	56	748
Lécithines	56	760
—	64	206
—	75	128
Lécithine	75	569
—	75	709
Lecontite	9	166
Légumes conservés en vases clos.		
Analyse des —	91	610
— À l'état sec. Analyse des —	91	609
Légu mine	68	1553
Lenartite	10	135
Lépidène	57	386
Lépidines	65	998
Lépidolite	9	123
Lépidomélane	20	123
Leucate d'ammonium	62	1583
— d'argent	62	1584
— de baryum	62	1583
— de calcium	62	1583
— de cobalt	62	1583
— de cuivre	62	1583
— de magnésium	62	1583
— mercurique	62	1583
— de plomb	62	1584
— de potassium	62	1583
— de sodium	62	1583
— de zinc	62	1583
Leucaurine	56	496
— triacétique	56	496
— tribenzoïque	56	496
Leucéines	64	263
Leucine	64	257
—	67	867
— Acide amidé de l'organisme	75	823
— Combinaisons de la — avec les		
acides	64	262
— — métalliques de la —	64	263
— dans la bile	73	248
— contenue dans les Urines	73	127
Leucite ou amphigène	vii	9
—	9	130
—	9	214
— ferrifère	viii	9
Leucitites	9	217
Leucogallol	56	642
Leucomaines. Recherche des — dans		

les urines	73	130
Leucomalachite	61	987
Leuconate d'argent	63	3023
— de baryum	63	3023
— de plomb	63	3023
— de potassium	63	3023
Leucotéphrite	iv	9
—	9	217
Leucyluride	67	690
Lévulane	56	432
Lévulate de baryum	62	1659
Lévaline	56	438
— Dosage de la — dans les végétaux	80	197
Lévulose	56	448
—	75	972
—	84	261
— Analyse du —	91	527
— Préparation. Propriétés. Réac-		
tions du —	56	378
Lévuloside calcique	56	374
Levure	71	243
— Alcaloïde de la —	66	604
— Alimentation azotée de la —	71	332
— Aliments hydrocarbonés de la —	71	347
— Autophagie de la —	71	402
— Composition chimique de la —	71	316
— Fabrication de la —	71	494
— Nutrition minérale de la —	71	326
— Rapports de l'oxygène avec la —	71	415
Levures aérobies	71	249
— anaérobies	71	249
— diverses	71	305
— Origine des —	71	273
— Polymorphisme des —	71	286
— Purification des —	71	299
— Transitions entre les mucédinées		
et les —	71	232
Libéthénite	9	188
Lichénine	56	449
Lichenstéarate d'ammonium	62	1734
— d'argent	62	1735
— de baryum	62	1735
— de plomb	62	1735
— de potassium	62	1734
— de sodium	62	1734
Liebig. Chimiste	1	103
Ligneux. Détermination du — dans		
les végétaux	80	80
Lignine. Dosage de la — dans les		
végétaux	80	234
Lignite	5 ^a	41
— Analyse immédiate ou minéra-		
logique du —	7	82
— Applications du —	7	133
— Caractères physiques du —	7	76
— Composition chimique du —	7	77
— Gisement du —	7	89
— Aisne	7	93

Lignite. Gisement du — Allemagne.	7	102
— — Angleterre	7	102
— — Ardèche	7	95
— — Ariège	7	101
— — Aude	7	101
— — Autriche	7	107
— — Basses-Alpes	7	96
— — Bouches-du-Rhône	7	100
— — Brésil	7	130
— — Chili	7	130
— — Chine	7	129
— — Colombie	7	130
— — Danemark	7	117
— — États-Unis	7	130
— — Gard	7	101
— — Groënland	7	120
— — Hérault	7	100
— — Indes	7	126
— — Indo-Chine	7	122
— — Isère	7	96
— — Islande	7	118
— — Italie	7	113
— — Japon	7	129
— — Ile de Jean-Mayen	7	120
— — Norvège	7	117
— — Nouvelle-Zélande	7	133
— — Oise	7	92
— — Paris. Environs de —	7	90
— — Pologne	7	114
— — Russie	7	115
— — Savoie	7	95
— — Suède	7	117
— — Suisse	7	118
— — Turkestan	7	120
— — Var.	7	100
— — Vaucluse	7	100
— — Yonne	7	94
Lignocérate de cuivre	60	485
— de plomb	60	485
— potassique	60	485
— sodique	60	484
Limacine	68	1621
Limerickite	10	227
Limettate d'argent	63	2823
Limites des réactions. Voyez : Équilibre des réactions chimiques . .		
Lin.	87	57
— Battage du —	87	108
— Broyage du —	87	109
— Composition du —	87	60
— Culture du —. Composition du sol le plus favorable. Préparation du sol, etc	87	69
— Culture du — en Algérie	87	67
— — — en Angleterre	87	65
— — — en Belgique	87	63
— — — en France	87	67
— — — en Hollande	87	64

Lin. Culture du — en Irlande	87	65
— — — en Russie	87	64
— Engrais employés pour la culture du —	87	73
— Essais de culture rationnelle	87	77
— Maladies du —	87	76
— Récolte du —	87	77
— Rouissage à l'eau courante — à l'eau stagnante, — mixte, sur pré, par la gelée	87	82
— Teillage du —. Diverses teilleuses.	87	110
Linnéite	9	40
Linoléate d'ammonium	61	628
— de manganèse	61	628
— de plomb	61	628
— de sodium	61	628
Linoléine	58	262
Linoxyne	61	627
Liquéfaction des gaz. Expériences d'Almé	1	509
— — de Andrews	1	513
— — de M. Berthelot	1	510
— — de Cailletet	1	516
— — de Cagniard de la Tour	1	504
— Expériences sur l'azote et l'hydrogène	1	521
— — de Drion	1	512
— — et Loir	1	520
— Premières expériences de Faraday	1	505
— Secondes expériences de Faraday	1	508
— Expériences de Pictet	1	520
— — de Pouillet et de Natterer	1	507
— — de Thilorier	1	505
— Insuffisance, en certains cas, de l'augmentation de pression pour obtenir la liquéfaction des gaz.	1	511
Liqueur des Hollandais	55	193
Liquides. Volume spécifique des —	1	744
Lithine. Analyse de la —	14	53
— Bibliographie de la —	14	59
— Caractères qualificatifs de la —	14	52
— Combinaisons de la —	14	59
— Dosage de la —	14	57
— Séparation de la —	14	56
— — — et de l'ammoniacque dans les sels ammoniacaux	14	44
— Outremeur de —	14	51
Lithium	14	1
— Équivalent du —	14	14
— État naturel du —	14	2
— Historique du —	14	1
— dans les Météorites	10	8
— Oxyde de —. Voyez : Lithine		
— Préparation du —	14	17
— Propriétés du —	14	19

Lithium. Traitement des minerais de —	14	8
Lithosidériles	10	138
Lobeline	66	605
Lodranite	10	144
—	10	363
Logronite	10	164
—	10	361

Lois chimiques et lois physico-chimiques. Lois générales.

Loi de Becquerel	1	653
Loi de Berthollet	11	321
Loi de Berzélius	11	314
— de Blagden. Congélation des dissolutions salines	11	261
— des chaleurs spécifiques de Du- long et Petit	1	131
Lois chimiques	1	121
Loi de la compressibilité des gaz. Loi de Mariotte	1	393
— véritable de la compressibilité des gaz	1	416
Lois générales de la dissociation. Voyez : Dissociation et Équilibres chimiques	2	205
Loi de la dissolution	1	522
Lois de l'ébullition	1	473
Loi de Faraday	1	652
Lois de Faraday	11	220
— de la fusion	1	427
— de Gay-Lussac	1	775
Loi périodique	11	30
— et volumes atomiques	11	43
— de Prout	11	17
— de Richter	11	313
Lois de la solidification	1	448
— des substitutions	1	241
— des transformations allotropi- ques avec changement d'état	1	551
Lois des transformations du phos-		

phore	5	285
Loi de Wentzel	11	311
Lophine	57	175
Loxoptérigine	66	95
Lucéite	10	207
—	10	344
Lumière. Décompositions détermi- nées par la —. Expériences de Tyndall	1	679
— — Matières minérales. Réduc- tions	1	678
— — Matières organiques	1	680
— Différence entre l'action de la — et celle de la chaleur. Bibliogra- phie	1	682
— Influence de la couleur des rayons	1	681
— Modifications allotropiques pro- duites par les rayons lumi- neux	1	675
— Comparaison de l'énergie des di- vers rayons colorés. Expériences Fabre et Silbermann	1	676
— Expériences de Bunsen et Ro- scoe	1	677
— Drummond	4	167
— solaire. Action de la — — sur le verre	40	69
Lupinine	66	140
Lutéines	75	1149
Lutéocobaltiques. Sels —	23	126
Lutidines. Historique des —	65	824
Lutorcine	56	625
Lutorcine-phthaléine	56	625
Lycopodine	66	606
Lympe	76	1
—	76	379
— Caractères physiques et chimi- ques de la —	76	380
— Formation et rôle de la —	76	388
— Gaz de la —	76	292
Lysatine	15	1188

M

Macis	91	679
Maclurine	58	768
Magistral. Emploi du — dans la métallurgie de l'argent	50	159
Magnésie. Dosage de la — dans les terres	34	150

Magnésie dans l'urine	75	1029
— Préparation de la —	15	110
— Propriétés de la —	15	109
Magnésium	15	105
— Analyse du —	31	51

Magnésium. Historique et propriétés du —	15	106
— Météorites. — contenu dans les —	10	8
— Préparation du —	15	107
— Séparation du — d'avec le cobalt.	23	166
— Usage du —	15	109
Magnésium-éthyle.	69	40
— méthyle	69	39
Magnétite	9	73
—	9	214
—	10	69
Magnoferrite	9	72
Magnus. Chimiste	1	107
Maillechort	46	29
— Analyse électrolytique du —	31	498
Maillechorts	54	65
— Analyse des —	31	85
Mairogallol	56	642
Mais. Analyse du —	34	277
Malachite.	9	151
— Analyse de la —	31	200
Malanilide	68	1260
Malate d'ammonium	63	2435
— d'antimoine	63	2439
— d'argent	63	2440
— de baryum	63	2437
— de calcium	63	2436
— inactif neutre de chaux	63	2442
— de fer	63	2439
— de magnésium	63	2438
— de manganèse	21	166
—	63	2439
— inactif de plomb	63	2443
— de potassium	63	2436
— de sodium	63	2436
— de strontium	63	2437
— d'uranyle	22	41
— de zinc	63	2438
Maléate d'ammonium acide	61	1149
— — neutre	61	1149
— et de potassium	61	1149
— d'argent acide	61	1152
— — neutre	61	1152
— de baryum acide	61	1150
— — neutre	61	1150
— de calcium acide	61	1151
— — neutre	61	1150
— de cuivre neutre	61	1151
— de cuprammonium	61	1152
— de fer	61	1152
— de magnésium acide	61	1151
— — neutre	61	1151
— de mercure	61	1152
— de nickel	61	1151
— de plomb basique	61	1152
— — neutre	61	1152
— de potassium et de sodium	61	1150

Maléate de potassium et de sodium acide	61	1149
— — neutre	61	1149
— de sodium acide	61	1150
— — neutre	61	1150
— de strontium acide	61	1150
— — neutre	61	1150
— de zinc	61	1151
Maléinanilide	68	1249
Mallardite	9	108
Malonanilide	68	1234
Malonates	61	1014
Malonate d'ammonium acide	61	1015
— d'argent	61	1016
— de baryum	61	1015
— de cadmium	61	1016
— de calcium	61	1016
— de cobalt	61	1016
— de cuivre	61	1016
— de magnésium	61	1016
— de manganèse	61	1016
— de nickel	61	1016
— de plomb	61	1016
— de potassium acide	61	1016
— — neutre	61	1015
— de sodium acide	61	1015
— — neutre	61	1015
— de zinc	61	1016
Malonophénylamide	68	1233
Malonylamide	67	398
— Dérivés du —	67	399
Malonylbiuret	67	676
Malonylurée	67	665
Malonyluride	67	665
Maltoaccharine	56	427
Maltose	56	414
—	75	513
—	75	973
— Analyse du —	91	528
— Dosage du —	34	800
— barytique	56	416
— calcique	56	416
— monoacétique	56	416
— octoacétique	56	416
— sodique	56	416
— strontique	56	416
Manbboomite	10	195
Manganèse	21	1
— Alliages du —	21	16
— — du — avec le cuivre	21	39
— Amalgame du —	21	40
— Analyse électrolytique du —	31	491
— — volumétrique d'un —	31	453
— — par le permanganate de potasse	31	466
— Bibliographie du —	21	209
— Diffusion du — dans la nature	21	9

Manganèse. Dosage du —	21	180
— — dans les fers, fontes et aciers.		
Procédé Boussingault	21	190
— — dans le fer, la fonte et l'acier.		
Procédé Kessler	21	202
— — du —. Procédé Fresenius et Will. Modification Luck.	21	188
— — du — à l'état de pyrophosphate dans les fers et les minerais de fer.	21	189
— — du — par l'analyse colorimétrique dans l'acier et dans le fer.	31	539
— — du — par l' — colorimétrique dans les fers et minerais. Procédé de M. Brunner.	21	204
— — du — par l' —. Procédé Osmond.	21	205
— — — — —	31	540
— — — — — Procédé Pichard	21	203
— — — — —	31	539
— Dosage du —. Méthode électrolytique. Procédé de M. Riche	21	197
— — volumétrique du — dans les aciers, dans les fers, — dans les fontes.	31	460
— — du — dans les terres	34	186
— Équivalent du —	21	8
— Essai du —	83	382
— — industriel des oxydes de —	21	184
— Généralités sur le —	21	1
— Influence du — dans la fabrication de l'acier.	21	35
— — du — sur les propriétés de l'acier à froid	21	37
— Météorites contenant du —	10	9
— Préparations du —	21	4
— Propriétés générales du —	21	3
— Rôle du — en métallurgie	21	35
— Séparation du — et du cobalt.	23	161
— — du — d'avec le cobalt, le nickel et le fer	23	167
Manganates.	11	453
—	21	70
Manganate de baryte.	21	73
— de didyme.	16	188
— de lanthane	16	118
Manganates de manganèse	21	75
— de plomb	21	75
Manganate de potasse	21	71
— de soude.	21	73
— de strontiane	21	74
Manganocyanures	21	122
Manganites	11	451
Manganite de baryte	21	67
— de chaux	21	66
— de manganèse	21	68
— de plomb	21	67
— de potasse	21	66

Manganite de strontium	21	67
— de zinc	21	67
Manganocyanures	21	116
Manganocyanure d'ammonium	21	118
— de baryum	21	118
— — et de potassium	21	119
— de calcium	21	120
— de manganèse et de calcium.	21	120
— — et de potassium	21	117
— de plomb	21	121
— de potassium	21	116
— — Réactions du — avec les dissolutions métalliques	21	121
— de sodium	21	118
— de strontium	21	119
Manganopermanganate de potasse.	21	91
Mangancsite	9	51
Mannide	56	330
— diacétique	56	331
— dichlorhydrique	56	331
— monoéthylque	56	331
Mannitane	56	326
— diacétique	56	329
— dibenzoïque	56	329
— dibutyrique	56	329
— dichlorhydrique	56	328
— dioléique	56	329
— dipalmitique.	56	329
— monobromhydrique	56	328
— monochlorhydrique	56	327
— monocitrique	56	329
— monosuccinique	56	329
— quinoïque	56	330
— tétrabutyrique.	56	329
— tétracétique	56	329
— tétranitrique	56	328
— tétrastéarique	56	329
Mannite	56	330
—	84	265
— Analyse de la —	91	535
— Combinaisons de la —	56	330
— Déshydratation de la —	56	317
— Réactions de la —	56	326
— Recherche qualitative de la —	34	514
Mannité bromonitrique.	56	325
— chloronitrique.	56	324
— diacétique	56	325
— dibromhydrique	56	324
— dichlorhydrique	56	323
— hexacétique	56	325
— hexabenzoiïque	56	325
— hexanitrique	56	323
— hexastéarique	56	325
— monobromhydrique	56	324
— monochlorhydrique	56	323
— Mannitose	56	375
Mannononate de baryum	63	3038
— de cadmium	63	3038

Mannononate de calcium	63	3038
Mannosaccharate de baryum	63	2975
— de cadmium	63	2975
— de calcium	63	2975
Marcassite	9	44
Mars. Analyse des —	34	310
Margarate d'argent	60	463
— de baryum	60	463
— sodique	60	463
Margarine	56	260
Margarone	60	466
Mars. Analyse des —	31	216
Mascagnine	9	158
Maskelite	10	74
Massicot. Voyez aussi : Oxydes de plomb	9	56
Mastite	20	42
Maté. Analyse du —	91	491
Matésite	56	380

Matière. Bibliographie	1	871
— Constitution de la —. Idées gé- nérales sur la —. Constitution de la —.	1	870
— — chimique de la —	2	6
— — physique de la —	2	4
I. <i>Matière impondérable ou non pesante.</i>		
— Éther	1	852
— — Densité de l'—	1	856
— — Matérialité de l'—	1	853
— — — Rayonnement de la cha- leur. Transformation des ondes luminieuses. Expériences de M. Bell	1	853
— — — Expériences sur les raies spectrales	1	854

II. <i>Matière pesante.</i>		
— Doctrines des anciens. École éléatique. Doctrines d'Anaxagore, de Démocrite, d'Empédocle et de Leucippe	1	839
— Doctrines du moyen âge	1	842
— <i>Différents états de la matière pesante</i>	1	849
— — Dimensions des particules de la — pesante	1	850
— — Divisibilité de la matière . .	1	842
— — Hypothèse d'une matière for- mée de points matériels	1	843
— — Particules. Mouvements des — . Trajectoire moyenne des par- ticules	1	845
— — — des — . Trajectoire des — dans des gaz très raréfiés. Ma- tière radiante	1	846
— — — Nombre de — contenues dans un volume donné	1	851
— — — Vitesse moyenne des par- ticules	1	844

<i>Matière. Unité de la matière.</i>		
Chaleurs spécifiques des corps so- lides ou liquides	1	864
— — Chaleurs spécifiques des gaz.	1	863
— — Comparaison des éléments à masse chimique considérable avec certains composés	1	865
— — Différence entre les corps ré- putés simples et les corps com- posés	1	862
— — Raies du fer dans le soleil. Recherches de M. Lockyer . . .	1	866
— — — de l'hydrogène dans les spectres de quelques corps . . .	1	862
— — Spectre du calcium : ses va- riations. Expériences de Lockyer.	1	857
— — Spectres des étoiles : Étude des spectres des —	1	856

Matières alimentaires. Analyse des —	91	
Matière amylacée	56	439
Matières colorantes artificielles . .	1	302
— —	88	1
— Chimie organique. Application .	88	9
— — Série aromatique. Matières co- lorantes dérivées de la —	88	29
— Composés et dérivés nitrés et nitrosés	89	100
— Distillation du goudron	88	67
— Fonctions des réactifs dans la fa- brications des —	83	39
— Influence réciproque des substi- tutions dans la fabrication des —	88	43
— Réactions pyrogénées utilisées dans la fabrication des —	88	48
<i>Substances employées dans la fabrication des —</i>		
— Aniline et ses dérivés	88	102
— Anthracène et ses dérivés . . .	88	643
— Benzène et ses dérivés	88	87
— Butyltoluène ou musc artificiel .	88	323
— Dérivés benzylques	88	250
— Diphenylamine et ses dérivés . .	88	140
— Diphenyle et ses dérivés	88	519
— Diphenylméthane et ses dérivés.	88	325
— — et ses homologues	88	340
— Indigo et ses dérivés	88	284
— Méthylaniline et ses dérivés . .	88	124
— Naphtaline et ses dérivés . . .	88	533
— Orseille	88	245
— Phénol et ses dérivés	88	152
— Phénylëndiamines et leurs déri- vés	88	148
— Phthaléines	88	466
— Rosaniline. Brevets sur la série de la —	88	410
— — et ses dérivés	88	380

Matières colorantes artificielles.			les actions chimiques	2	8
Fabrication de la — et de ses sels.	88	434	Mécanisme chimique. Déplacements		
— Toluène et ses dérivés	88	214	réciproques des bases	2	65
— Tournesol	88	248	— — Données numériques	2	28
Triphénylméthane et ses dérivés	88	343	— — Doubles décompositions sali-		
— et dérivés oxygénés du — . . .	88	459	nes. Conclusions générales . . .	2	66
Ver malachite	88	350	— — Energies électriques et lumi-		
Xylènes et homologues	88	273	neuses	2	56
Table des brevets concernant les			— — Equilibres chimiques dans les		
matières colorantes artificielles.			dissolutions	2	5
Brevets pris en Allemagne. . . .	88	687	— — Equilibres simples dans les		
Traitement et distillation du gou-			systèmes hétérogènes	2	49
dron	88	67	— — Equivalence calorifique des		
Traitement des huiles légères, des			transformations chimiques. . . .	2	15
huiles moyennes et des huiles			— — Mesures calorimétriques. . .	2	14
lourdes	88	75	— — Méthodes expérimentales . .	2	20
Matières colorantes de la bile . .	74	288	— — Principes de la —	2	10
— — de la houille utilisée dans les			— — Principe du travail maximum	2	61
sucreries. Analyse des —	91	581	— — — des travaux moléculaire .	2	12
— — de la porcelaine. Préparation			— — Réactions chimiques produites		
des — de la —	42	367	par les énergies électriques et les		
Matières grasses. Ferments des —.	71	633	énergies lumineuses.	2	56
— — Recherche des — dans les vé-			— — Statique chimique.	2	59
gétaux	80	8	— — Théorie mécanique de la cha-		
— minérales dans l'organisme . .	76	518	leur et de la chimie.	2	1
— organiques. Classification des —	1	245	Mécanisme des réactions chimi-		
— — Dérivés ulmiques des — . .	56	458	ques de la vie	76	538
— — Cendres des —. Dosage des			Mèches, de lampes, en verre . .	40	446
éléments contenus dans les cen-			Méconate d'ammonium	63	2931
dres des —	31	349	— d'argent	63	2931
— — Préparation des cendres des —	31	347	— de baryum.	63	2931
— pectiques	56	436	— de calcium.	63	2931
Matière radiante	1	846	— de cuivre	63	2931
Matières sucrées. Dérivés ammo-			— d'étain.	63	2931
niacaux des —	64	218	— de fer	63	2931
— — Détermination en général			— de plomb	63	2931
des —	34	492	— de potassium	63	2931
Matlockite	9	104	— de sodium.	63	2913
Mauvaniline.	65	1418	Méconidine	66	250
Jean Mayow chimiste	1	21	Méconine	56	767
			—	63	2563
Mécanisme chimique	2	1	Méconine-acétate d'argent	63	2600
— — Action des éléments sur les			— — de calcium	63	2600
composés binaires.	2	64	Méconiniquate d'argent.	63	2563
— — Affinité chimique	2	12	— de baryum.	63	2563
— — Appareils calorimétriques . .	2	21	— de cuivre	63	2563
— — Combinaison chimique, . . .	2	32	Méconium	74	351
— — — et décomposition chimiques	2	29	Méonite. PL. VIII.	9	
— — Constitution chimique de la			—	9	132
matière	2	6	Mélaine de la sèche.	75	439
— — — physique de la matière. .	2	4	Mélam.	67	834
— — Constitution des sels dissous.	2	55	Mélamine.	65	1464
— — Décomposition chimique. . .	2	46	—	67	830
— — Décompositions limitées, et			— Dérivés de la —	68	1351
équilibres chimiques. Systèmes			Méamines alkylées normales. . .	65	1468
homogènes	2	47	Mélanine	75	436
— — Définitions	2	2	—	75	948
— — Dégagement de chaleur dans			Mélanite	9	12

Mélanochroïte	9	165	Mellitate de haryte	15	37
Mélanterie	9	168	— de chaux	15	96
Mélanthigénine	56	700	Mellite	9	192
Mélanthine	56	700	Mellon	67	844
Mélaphyres	9	204	Mellonite	23	173
Mélaphyres lahradoriques.	9	216	Mellonures	67	846
Mélasse. Analyse d'une —	34	451	Mellonure de calcium	15	69
Mélasses. Analyse des —	84	299	— de magnésium	15	118
Mélem	67	834	Mélolonthine	64	297
Mélézitose	56	413	Ménanthrol	62	2065
—	84	261	Ménaphtylamine	65	1042
Méllite	9	122	Mendozite	9	170
—	9	214	Ménispermine	66	150
Méllotate d'ammonium	62	1902	Ménite	10	182
— d'argent	62	1902	Menthène	56	150
— de haryum	62	1902	Menthol	56	150
— de calcium	62	1902	Menthone	56	151
— de cuivre	62	1902	Ményanthine	56	372
— de magnésium	62	1902	Mercaptans. Voyez : Éthers sulphy-		
— de plomb	62	1902	driques		
— de potassium	62	1902	Mercaptan	56	66
— de zinc	62	1902	— allylique	56	145
Méllitol	62	1904	— diphenylique	55	530
Méline	56	701	— glycolique	56	192
Mélinose	9	174	— métacrésylique	56	547
Mélistite d'argent	60	490	— orthocrésylique	56	547
— de plomb	60	490	— paracrésylique	50	547
Mélitose	56	411			
— Recherche et dosage du —	34	508	Mercuré	26	129
Mellamide	68	1082	— Amalgames	26	139
Mellates	9	192	— Analyse du —	31	65
—	61	1437	— — électrolytique du —	31	495
Mellate d'aluminium	61	1440	— Bibliographie du —	26	292
— d'ammonium acide	61	1439	— Composés ammoniés du —	26	253
— — neutre	61	1438	— — Organométalliques du —		
— ammoniaco-magnésien	61	1440	Voyez après métallurgie du —		
— d'argent	61	1441	— Dosage du — par les pesées	26	266
— — et de potassium	61	1441	— — du — dans les sels mercuriels		
— de baryum neutre	61	1439	Méthodes volumétriques	26	267
— de calcium	61	1439	— Emploi du — dans la métallurgie		
— de cobalt	61	1440	de l'argent	50	152
— de cuivre neutre	61	1440	Voyez au mot Argent : Métallurgie		
— — et d'ammonium	61	1440	de l' — . Procédés par amalgama-		
— ferreux	61	1441	tion		
— ferrique	61	1441	— État naturel du — natif	26	139
— de magnésium	61	1439	— Historique du —	26	129
— — et de potassium	61	1440	— Propriétés chimiques du —	26	183
— mercuriels	61	1440	— — physiques du —	26	129
— mercurique	61	1440	— Recherche toxicologique du —	31	871
— de nickel	61	1440	— Usages du —	26	193
— de plomb	61	1440	— Métallurgie du mercure :		
— de potassium neutre	61	1439	— — Usine d'Almaden. Préparation		
— tétrapotassique	61	1439	mécanique du minéral	26	270
— tripotassique	61	1439	— — — Traitement du —	26	273
— de potassium et de magnésium	61	1440	— — — Usine d'Ildria. Fourneau Léo-		
— de sodium	61	1439	pold	26	275
— de strontium	61	1439	— — — Fours à flammes	26	280
— de zinc	61	1440	— — — Usine de New-Almaden	26	286

Mercure. Composés organo-métalliques du mercure :

— Mercuracétyle	69	399
— —	69	406
— mercure-crésyle	69	70
— mercuréthyle	69	64
— mercure-méthyle	69	60
— mercure-naphtyle	69	71
— mercuroctyle	69	68
— mercure-phényle	69	68
— mercure-propyle	69	66
— mercure sulfuré	26	169
— mercuriso-amyle	69	67
— mercuriso-butyle	69	67
— mercurioso-éthyle	69	61
— mercurosométhyle. Dérivés du	69	57

Mésaconamide	67	434
Mésaconanilide	68	1254
Mésaconate acide d'ammonium . .	61	1173
— neutre d'ammonium	61	1173
— acide d'argent	61	1174
— neutre d'argent	61	1174
— acide de baryum	61	1174
— neutre de baryum	61	1174
— de calcium	61	1174
— neutre de cuivre	61	1174
— de méthyle	61	1174
— acide de plomb	61	1174
— neutre de plomb	61	1174
— acide de potassium	61	1173
— neutre de potassium	61	1173
— — de sodium	61	1174

Mésidine	65	672
--------------------	----	-----

Mésiténe-lactone	62	1727
----------------------------	----	------

Mésitol	56	554
-------------------	----	-----

Mésitylénate d'argent	61	761
---------------------------------	----	-----

— de baryum	61	761
-----------------------	----	-----

— de calcium	61	761
------------------------	----	-----

— de magnésium	61	761
--------------------------	----	-----

— de manganèse	61	761
--------------------------	----	-----

— de nickel	61	761
-----------------------	----	-----

— de sodium	61	761
-----------------------	----	-----

— de zinc	61	761
---------------------	----	-----

Mésitylène	55	435
----------------------	----	-----

— Dérivés bromés du —	55	438
---------------------------------	----	-----

— — chlorés du —	55	437
----------------------------	----	-----

— — nitrés du —	55	439
---------------------------	----	-----

Mésitylol	56	554
---------------------	----	-----

Mésitylphtalide	62	2100
---------------------------	----	------

Mesminite	10	256
---------------------	----	-----

— —	10	347
---------------	----	-----

Mésocamphorate d'ammonium . .	61	1206
-------------------------------	----	------

— de calcium	61	1206
------------------------	----	------

Mésoperiodate de soude	13	88
----------------------------------	----	----

Mésotype	9	133
--------------------	---	-----

Mésoxalate d'ammonium	68	2722
---------------------------------	----	------

Mésoxalate d'argent	63	2722
— de baryum	63	2722
— de cadmium	63	2722
— de calcium	63	2722
— de cuivre	63	2722
— de potassium	63	2722
— de sodium	63	2722
Mésoxalyluride	67	786

Méta-amido-paranitrophénol . . .	56	532
----------------------------------	----	-----

Méta-antimoniate d'ammoniaque .	22	343
---------------------------------	----	-----

— — de potasse	22	343
--------------------------	----	-----

— — de soude	22	344
------------------------	----	-----

Métabenzodioxyanthraquinon . .	58	717
--------------------------------	----	-----

— — — — —	88	655
---------------------	----	-----

Métabenzodioxyanthraquinone . .	56	722
---------------------------------	----	-----

Méta-benzyltoluène	55	552
------------------------------	----	-----

Métaborate sodique	13	149
------------------------------	----	-----

Métabromonitrotoluate de baryum.	61	746
----------------------------------	----	-----

Métabromo-orthoiodonitrotoluène.	55	415
----------------------------------	----	-----

Métabromophénol	56	504
---------------------------	----	-----

Métabromo-toluène	55	399
-----------------------------	----	-----

Métacacéïne	75	1185
-----------------------	----	------

Métacellulose	72	6
-------------------------	----	---

Métachlorobenzoate d'argent . . .	61	665
-----------------------------------	----	-----

— de baryum	61	665
-----------------------	----	-----

— de calcium	61	665
------------------------	----	-----

— d'éthyle	61	665
----------------------	----	-----

— de plomb	61	665
----------------------	----	-----

Métachloronitrobenzine	55	348
----------------------------------	----	-----

Métachlorophénol	56	500
----------------------------	----	-----

Métachlorotoluène	55	389
-----------------------------	----	-----

Métacopahivate d'argent	61	1316
-----------------------------------	----	------

— de cuivre	61	1316
-----------------------	----	------

— de sodium	61	1315
-----------------------	----	------

Métacrésol	56	544
----------------------	----	-----

Métacrésylol. Propriétés. Dérivés		
-----------------------------------	--	--

du —	56	544
----------------	----	-----

Métacroléine	57	135
------------------------	----	-----

Méta-dibromophthalate d'argent . .	61	1250
------------------------------------	----	------

— de baryum	61	1250
-----------------------	----	------

— de calcium	61	1250
------------------------	----	------

Métadichloronitrophénol	56	521
-----------------------------------	----	-----

Métadiméthylbenzine	55	423
-------------------------------	----	-----

Métadinitrobenzol	55	372
-----------------------------	----	-----

Métadioxybenzol	56	582
---------------------------	----	-----

Méta-diphényle chloré	55	524
---------------------------------	----	-----

— -éthylméthylbenzine	55	442
---------------------------------	----	-----

— -éthyltoluol	55	442
--------------------------	----	-----

Métafluobenzoate d'argent	61	661
-----------------------------------	----	-----

— de calcium	61	661
------------------------	----	-----

— de méthyle	61	661
------------------------	----	-----

— de sodium	61	661
-----------------------	----	-----

Métafurfurol	58	770
------------------------	----	-----

Métaiodophénol	56	508
--------------------------	----	-----

Méta-iodotoluène	55	406
----------------------------	----	-----

— -isocumidine	65	686
--------------------------	----	-----

— -isocymène	55	449
------------------------	----	-----

Métalumine	68	1531
—	75	1103
Métalloïdes. Voyez à chacun de ces corps. Au point de vue analytique, voyez spécialement : Résumé d'analyse minérale.	31	

Métallurgie.

Voyez, dans la table, au nom de chaque métal. On y trouvera des renseignements spéciaux propres à chaque métal en particulier.

— Généralités sur la — et définition de la —	45	1
— Agents métallurgiques	45	2
— Agents fondants	45	5
— oxydants	45	5
— réducteurs	45	6
— Main-d'œuvre	45	2
— Matériaux réfractaires	45	7
— Minerais	45	4
— Propriétés générales des métaux.	45	91
— Réactifs divers	45	7
— Appareils métallurgiques.		
— Appareils divers employés dans les usines.	45	62
— pour façonner les métaux.	45	60
— Fourneaux avec chauffe indépendante	45	56
— — sans chauffe indépendante	45	56
— — à vase clos. Appareil fournissant de l'air aux fourneaux, cheminées.	45	58
— — Machines soufflantes. Appareils à air chaud.	45	59
— Combustibles	45	9
— Combustibilité, étendue de flamme, état de division, propriétés et dureté des —	45	10
— — Pouvoir calorifique des —	45	11
— — Température de combustion des —	45	13
— COMBUSTIBLES NATURELS.		
— — Anthracites	45	21
— — Bois	45	15
— — Houilles	45	19
— — Lignites	45	18
— — Pétroles et roches à pétrole	45	22
— — Tourbe	45	17
— COMBUSTIBLES PRÉPARÉS.		
— — Agglomérés. Combustibles torréfiés.	45	22
— — Carbonisation de la tourbe, de la houille, — de la houille en meules, — de la houille menue en fours	45	28
— — Combustibles carbonisés. Carbonisation du bois.	45	23

Métallurgie. COMBUSTIBLES GAZEUX	45	41
— — — Gazogènes soufflés ayant la forme de four à cuve	45	51
— — Gaz à grille	45	45
— — — Gazogènes. Gazogènes à grille	45	44
— — — Fours utilisés pour obtenir les combustibles préparés :		
— — — Fours à parois chauffées	45	33
— — — à —. Fours Appolt	45	38
— — — à —. Fours belges étroits.	45	35
— — — Fours plats à parois chauffées	45	34
— — — de carbonisation sans parois chauffées.	45	30
— — — Résumé comparatif des divers fours.	45	41
— Procédés métallurgiques	45	62
— Chaleur — Procédés basés sur l'action exclusive de la —. Chauffage et calcination. Fusion.	45	68
— — Combustion sur grille	45	65
— — — dans les fours à cuve	45	66
— — — des liquides	45	67
— — — des corps solides.	45	64
— — — des gaz	45	63
— — Electrochimiques. Procédés. —	45	90
— — Fusion. Procédés par —	45	70
— Procédés mécaniques.	45	91
— — oxydants. Affinage par procédé oxydant	45	86
— — Cémentation oxydante.	45	85
— — Grillage.	45	80
— Procédés réductifs		
— — Réduction par les agents sulfurés, arsénisés ou métalliques	45	79
— — Réduction avec fusion partielle ou totale	45	74
— — Réduction avec — au four à cuve	45	75
— — — par les gaz seuls. — par les gaz et le carbone solide	45	72
— — Réduction des oxydes à métaux volatils	45	73
— Procédés de la voie humide	45	88
Métalumine soluble.	15	192
Métamérie des carbures d'hydrogène	55	119
Métaméthylcinnamate d'argent	61	874
— de baryum.	61	874
— de cuivre	61	874
— de plomb	61	874
— de zinc	61	874
Métamidophénol	56	527
Métanitrodiéthylaniline.	65	1486
Métanitrodiméthylaniline.	65	1486

Métanitrophénol	56	511	Métatoluidine. Dérivés iodés . . .	65	544
Méta-nitro- <i>p</i> -propylbenzoate de baryum	61	793	— — nitrés.	65	544
— de strontium.	61	793	— Dérivées. Urées substituées —		
Métanitrotoluène	55	409	de la —	65	552
Méta-nitro-toluylate d'argent. . .	61	722	Métatoluyène-diamine	65	1217
Métanthracène	55	619	Métatropine	66	495
Métanthrol	56	576	Métatungstate d'alumine	18	179
Méta-oxybenzaldéhyde. Dérivés du —	58	807	Métatungstates d'ammoniaque . .	18	174
Méta-para-dibromotoluène	55	402	Métatungstate d'argent	18	180
Méta-para-dioxytoluène.	56	625	— de baryte	18	177
Méta-périodate de soude-anhydre-hydraté.	13	85	— de cadmium	18	180
Méta-phénylène-diamine	65	1177	— de cérium	18	178
Métaphosphates	5	323	— de chaux.	18	178
—	11	425	— de cobalt	18	179
Métaphosphate d'alumine anhydre — d'ammoniaque	15	289	— de cuivre	18	180
Métaphosphates de baryte	15	32	— de fer	18	179
Métaphosphate de cadmium	17	312	— de glucinium	18	179
— céreux.	16	93	— de lithine	18	179
— de sesquioxyde de fer.	20	106	— de magnésie.	18	178
— de lithine	14	44	— de manganèse	18	170
— de potasse.	12	163	— —	21	161
Métaphosphates de soude.	13	140	— de mercure	18	180
—	13	114	— de nickel	18	180
Métaphosphate de soude et sul-fure de sodium	13	146	— de plomb	18	180
— de protoxyde de thallium . . .	17	404	Métatungstates de potasse . . .	18	178
— d'yttrium	16	468	Métatungstate de soude.	18	177
— de zinc	17	188	— de strontiane	18	178
— — ammoniacal.	17	189	— de zinc	18	180
Métapimélate d'ammonium	61	1101	Métaux		
— de calcium.	61	1101	Métaux cubiques	9	21
Métapurpurate de potassium . . .	56	513	Métaux contenus dans les météo-rites	10	8
Métasaccharinate de chaux	56	429	Métaux quadratiques	9	21
Metasaccharine.	56	425	— rhomboédriques.	9	19
—	63	2714	— nouveaux	1	225
Métasilicate de soude.	13	182	— Découvertes récentes sur les —	1	194
Métastannates	11	459	— Action des acides, hydracides, oxacides sur les —	11	82
Métasulfarséniate de potasse . . .	12	86	— — du chlore sur les —	11	80
Métasulfites	11	384	— — du cyanogène sur les — . . .	5 ²	257
Métasulfite de potasse	12	132	— — de l'eau sur les —	11	81
— de soude	13	99	— — de l'oxygène sur les — . . .	11	78
Métasulfophénate de baryum . . .	56	482	— — des métaux sur les sels am-moniacaux.	14	40
— de cuivre	56	482	— — du soufre sur les —	11	80
— de plomb	56	482	— Analyse électrolytique des — .	31	488
— de potassium	56	489	— Bibliographie des —	11	53
— de sodium	56	482	— —	11	192
Métatoluène d'argent	61	733	— Caractères distinctifs des métal-loïdes et des —	11	55
— de baryum.	61	733	— Chaleurs spécifiques des — . .	11	71
— de calcium	61	733	— Classifications des —		
— d'éthyle	61	733	— — anciennes des —	11	1
Métatoluidine.	65	539	— — Premiers essais de classifica-tion des —	11	5
— Acides sulfonés de la —	65	350	— — Relations entre la masse chi-		
— Dérivés bromés de la —	65	544			
— — chlorés	65	543			

mique des éléments et la chaleur de formation de leurs combinaisons. Proportions multiples. Fonctions chimiques. Influence de la masse chimique.	11	48	Métaxylène bromonitré.	55	428
Métaux. Conclusion sur la classification des —	11	52	— dibromonitré	55	428
— — Idées de Dumas sur la classification des —	11	19	— dichloré	55	427
— — Loi périodique sur la classification des —	11	30	— dinitré.	55	428
— — — et volumes atomiques.	11	43	Métaxylènes monobromés	55	427
— — — Application de la loi périodique.	11	38	Métaxylène trinitré.	55	428
— — — Principes de la loi périodique.	11	31	Métaxylénols. — Solide, — liquide. Propriétés, réactions, dérivés des —	56	549
— — — Remarques sur la loi périodique.	11	45	Métaxylénolate de sodium	56	550
— — — Loi de Prout. Hypothèse de l'unité de la matière.	11	17	Métaxylidines	65	653
— — — Travaux de Stas. Expériences de Dumas.	11	24	Métaxylol.	55	426
— — — Conductibilité calorifique des —	11	70	Métaxylphtalide	62	2099
— — — électrique des —	11	69	Météorites	10	
— — — Couleur des —	11	59	— artificielles Pl. VI	9	
— — — Cristallisation des —	11	58	— feldspathiques.	9	219
— — — Définition des —	11	55	— non feldspathiques.	9	218
— — — Densité des —	11	63	— Conditions astronomiques du phénomène météoritique	10	421
— — — Dilatabilité des —	11	70	— — Évolution sidérale.	10	413
— — — Dosage des —. Voyez chacun de ces corps au point de vue analytique; voyez spécialement Résumé d'analyse minérale, et pour le Dosage dans les composés organiques	55	43	— — Unité de constitution du système solaire	10	399
— — — Ductilité des	11	61	— — Composition chimique des —		
— — — Dureté des —	11	60	— — Métalloïdes contenus dans les —	10	6
— — — Élasticité des —	11	60	— — Métaux contenus dans les —	10	8
— — — États isomériques des —	11	56	— — Composition lithologique.		
— — — Fusibilité des —	11	64	— — Classification de Daubrée	10	99
— — — Isomérisation des —	11	55	— — — de Partsch	10	93
— — — Magnétisme des —	11	68	— — — de Reichenbach	10	98
— — — Malléabilité des —	11	61	— — — de G. Rose	10	94
— — — Occlusion des gaz par les —	11	75	— — — de Shepard	10	96
— — — Raies spectrales des —	11	66	— — — de Stanislas Meunier	10	100
— — — Spectres des —	31	519	— — — de Tschermak	10	98
— — — Ténacité des —	11	62	— — — Historique des — au point de vue lithologique.	10	463
— — — Volatilité des —	11	66	— — — Poussières, liquides et gaz d'origine météoritique.	10	307
— — — Volume spécifique des —	1	741	— — — Composition minéralogique des —		
— — — alcalins. Dosage des — alcalins dans les silicates et les matières inattaquables par les acides	40	88	— — — Métalloïdes contenus dans les —	10	11
— — — alcalino-terreux	15		— — — Métaux contenus dans les —	10	23
— — — terreux	16	1	— — — Chute des —	10	459
Métavanadates de baryte	19	126	DIVISIONS DES MÉTÉORITES.		
— — — de potasse	19	111	— 1 ^{re} division; Holosidères, ou fers météoriques	10	101
— — — de soude	19	118	— 1 ^{er} type, 2 ^e —, 3 ^e —, 4 ^e —, 5 ^e —, 6 ^e —, 7 ^e —, 8 ^e —, 9 ^e —, 10 ^e —, 11 ^e —, 12 ^e —	10	101
Métaxénols	56	548	— — — Holosidères mal définies	10	136
Métaxylène.	55	425	— 2 ^e division. Syssidères ou lithosidères	10	138
			— 13 ^e type, 14 ^e —, 15 ^e —, 16 ^e —, 17 ^e —, 18 ^e —, 19 ^e —	10	188
			— 3 ^e division. Pierres météoriques. — 1 ^{re} sous-division. Polysidères.	10	174

Météorites. 20 ^e type.	10	177
— 3 ^e division, 2 ^e sous-division. Oligosidères	10	178
— 21 ^e type, 22 ^e — etc., du 21 ^e — au 53 ^e —	10	178
— Géogénie des —	10	343
— des — épigéniques	10	364
— — — éruptives	10	362
— — — filoniennes.	10	356
— — — métamorphiques	10	367
— — — pépiniiformes	10	347
— — — primitives	10	344
— — — volcaniques	10	351
— Géologie des —	10	384
Catalogue des chutes de météorites	10	503
— Chute d'Agen	10	479
— — d'Alfaniello	10	497
— — d'Aumières	10	485
— — de la Bécasse	10	495
— — de Château-Renard	10	487
— — de Dickson	10	486
— — d'Estherville	10	496
— — de Feid-Chair	10	494
— — de Hessele	10	491
— — de Juvinas	10	481
— — de Kernouvé	10	491
— — de Louans	10	487
— — de Mael-Pestivien	10	493
— — d'Orvinio	10	492
— — de Pultusk	10	489
— — de Rittersgrunn.	10	499
— — de Rochester	10	494
— — de Taljera	10	487
— — de Warrenton.	10	494
— Collections de —	10	519
— Fer d'Atacama	10	499
— — d'Augusta.	10	502
— — de Pallas	10	498
— — de Sainte-Catherine	10	501
— — de la Sierra de Chaco	10	500
— Héliogravures des —	10	520
— Phénomènes accompagnant la chute des —	10	413
— Stratigraphie des —	10	373
Synthèse de différents Météorites	10	319
— de l'aluminate de magnésie. Spinelle	10	329
— Reproduction de l'eukrite	10	341
— Synthèse de la lawrencite	10	324
— — des fers nickelés	10	319
— — de la pyrrhotine	10	318
— Reproduction des roches météoritiques		
— — des holosidères	10	330
— Reproduction des roches pierreuses des types météoritiques les		

plus communs.	10	332
Météorites. Reproduction de la schreibusite	10	317
— — de silicates alumineux et de silico-aluminates alcalins	10	327
— — des silicates magnésiens. Péridot, pyroxène, eustatite	9	115
— — —	10	324
Méthacrylate d'argent.	61	538
— de baryum.	61	538
— de calcium.	61	538
— de cuivre	61	538
— d'éthyle	61	538
Méthane	55	132
Méthane-sulfanilide.	68	1140
Méthane-trichloré.	55	141
Méthanthracène.	55	619
Méthantraquinon	58	677
Méthanthrol	56	576
Méthémoglobine	68	1599
—	75	997
—	76	64
— Dérivés de la —	76	73
— Préparation de la —	76	65
— Propriétés chimiques et physiques de la —	76	67
Méthène dimalonate de baryum.	61	1417
— — de calcium	61	1417
— — de plomb	61	1417
Méthénylamidine	64	121
Méthénylamidophénol.	56	526
Méthénylphénylénamidine	65	1266
Méthényltoluylène-diamine.	65	1277
Méthényltricarbonate d'argent	61	1374
— de baryum.	61	1374
Méthine-tricarbononitrile.	67	442
Méthoxybenzoate d'ammonium	62	1817
— d'argent	62	1817
— de calcium	62	1817
— de potassium	62	1817
p-Méthoxycoumarilate d'argent.	63	2371
p— de baryum.	63	2371
m-Méthoxycoumarine	63	2339
Méthoxyglutarate d'argent	63	2465
— de baryum	63	2465
— de calcium	63	2465
Méthoxysalicylate d'argent	63	2237
— de baryum.	63	2236
— de plomb	63	2237
— de potassium	63	2236
— de sodium	63	2236
Méthoxytoluate de baryum.	62	1865
Méthoxy-p-toluate de baryum.	62	1873
Méthoxytoluate de calcium.	62	1865
Méthronol	64	867
Méthylacétal diméthylque	57	122

Méthylacétamide	67	325	Méthyl-diéthylacétate d'argent . .	60	425
Méthylacétophénone	57	354	— de baryte	60	425
Méthylacéturide	67	649	— de potassium	60	425
Méthylacétylacétate de baryum .	62	1635	— de zinc	60	425
Méthylalanine	64	250	Méthyl-diheptylacétone	57	834
Méthylalazarine	56	717	Méthyl-diphénylacétate d'ammo-		
Méthylamine	64	28	nium	61	937
— Sels de la —	64	33	— d'argent	61	937
Méthylamines. Formation des — .	65	1443	— de baryum	61	937
— iodobismuthiques	24	98	— de calcium	61	937
Méthylamylacétone	57	319	— de méthyle	61	937
— secondaire	57	320	— de potassium	61	937
Méthylamylpinacoline	57	320	— de sodium	61	937
Méthylaniline. Dérivés de la — .	65	392	Méthyl-diphénylacétone	57	398
— Préparation. Propriété de la — .	65	390	Méthyl-diphénylphtalide	62	2146
Méthylanilines	88	124	Méthyl-dipropylbenzine symétrique	55	457
Méthylanisidine	56	526	Méthylène	55	129
Méthylanthracène	55	617	—	56	2
—	88	662	Méthylène-diphénylène	55	570
Méthylanthraquinon	55	618	Méthylène-phtaléthimidine	65	1533
—	58	666	Méthylénhydrocaféate d'argent . .	63	2350
— Dérivés du —	58	667	— de cuivre	63	2350
Méthylarsines	69	228	— de plomb	63	2350
Méthylbenzine	55	380	— de zinc	63	2350
Méthylbenzylacétate d'argent . .	61	811	Méthylénocaféate d'argent	63	2332
Méthylbenzylacétone	57	353	— de calcium	63	2332
p-Méthyl-o-benzylbenzoate d'am-			— de plomb	63	2332
monium	61	940	— de zinc	63	2332
p—o— de baryum	61	940	Méthylénodioxypénylangélate d'ar-		
Méthylbromacétol	55	249	gent	63	2360
Méthylbutylacétone	57	315	γ-Méthylénodiphénylénoloquinon .	58	626
Méthylbutylcarbinol	56	117	z—.	58	627
α-Méthylbutyrocoumarate d'argent	62	2025	Méthylénphtalide	62	1997
β— d'argent	62	2026	Méthylénphtalyie	57	420
α— de baryum	62	2025	Méthyléthylacétone	57	306
β— de baryum	62	2026	Méthyléthylacroléine	57	146
Méthylbutyrone	57	325	Méthyléthylacrylate de calcium . .	61	558
Méthylcarbinol	56	15	Méthyléthyle-diphénylméthane . .	55	559
Méthylchloracétol allylé	55	304	Méthyléthylmalonate d'argent . .	61	1084
α-Méthyl-β-chlorocinnamate d'ar-			Méthyléthylxybutyrate d'argent .	62	1600
gent	61	868	— de cuivre	62	1600
Méthylcoumarate d'argent	62	1990	— de sodium	62	1600
α—	62	1970	Méthyléthylsulfines	69	99
— de baryum	62	1990	Méthyléthylvalérianate d'argent .	62	1610
α—	62	1970	— de baryum	62	1610
— de calcium	62	1990	Méthyl-engénol	56	685
— de sodium	62	1990	Méthylformamide	67	208
α— de sodium	62	1970	Méthylformène	55	214
β—	62	1971	Méthylfurfurane - carbonacétate		
β-Méthylcoumarilate d'ammonium	62	2056	d'ammonium	63	2561
β— d'argent	62	2056	— — d'argent	63	2561
β— de baryum	62	2056	— — de baryum	63	2561
β— de potassium	62	2056	α-Méthylglutarate d'argent	61	1094
β-Méthylcoumarine	62	2013	α— de zinc	61	1094
β-Méthylcoumarone	62	2056	β-Méthylglycidate d'argent	62	1648
Méthylcréosol	56	628	β— de potassium	62	1648
Méthylcymol	56	559	γ— de baryum	62	1649
Méthyl-diéthylacétates	60	425	γ— de calcium	62	1649

γ -Méthylglycidate de potassium . . .	62	1649	p -Méthylnitroso oxindol	62	2001
γ — de sodium	62	1649	Méthylnonylacétone	57	328
Méthylglycolle	64	239	Méthylnoropiate de baryum . . .	63	2595
m -Méthylglycollate d'ammonium . .	62	1895	— de potassium	63	2595
m — de baryum	62	1895	Méthylol	56	2
Méthylglycolylurée	67	686	Méthylombelliférone	56	594
Méthylhexylacétone	57	323	Méthylloxamates	67	389
Méthylhexylcarbinol	56	123	Méthylloxamide	67	368
Méthylhexylparaconate d'argent . .	63	2223	Méthylxybutyrate d'argent	62	1554
— de baryum	63	2233	— —	62	1573
— de calcium	63	2233	— —	62	1575
Méthylhomoféruate d'argent	63	2349	— de baryum	62	1554
— de plomb	63	2349	— —	62	1573
— de zinc	63	2349	— —	62	1575
Méthylhomophthalate d'argent . . .	61	1296	— de potassium	62	1554
Méthylhydantoïne	67	686	— de sodium	62	1554
α -Méthylhydrindonaphtène- β -car-			— —	62	1574
bonate d'argent	61	878	— de zinc	62	1554
α — β — de baryum	61	878	— —	62	1573
Méthylhydroquinone	56	602	β -Méthylxyglutarate d'argent . .	63	2472
Méthylindène-carbonate de méthyle	61	901	— de baryum	63	2471
Méthylindonaphtène	61	900	— de calcium	63	2471
p -Méthylindophénine	62	2001	— de cuivre	63	2472
p -Méthylisatine-phénylimide . . .	62	2001	— de plomb	63	2471
Méthylisoamylacétone	57	319	— de potassium	63	2471
Méthylisobutylacétone	57	315	— de zinc	63	2471
Méthylisobutylglycérate de calcium	63	2206	Méthylxyisophthalate d'argent . .	63	2587
Méthylisobutylparaconate (α) et (β)			Méthylxyphthalate d'argent . . .	63	2585
d'argent	63	2220	Méthylxytéréphthalate d'ammo-		
— de baryum	63	2220	nium	63	2592
— de calcium	63	2220	α -Méthyl- γ -oxyvalérianate de ba-		
Méthylisoféruate d'ammonium . . .	63	2331	ryum	62	1595
— d'argent	63	2331	Méthylparaconate d'argent	63	2214
— de cuivre	63	2331	— de baryum	63	2214
— de plomb	63	2331	— de calcium	63	2214
Méthylisophthalate d'ammonium . .	61	1291	Méthylpelletierine	66	133
— d'argent	61	1291	Méthylpentenone- β -dioate d'argent	63	2519
— de baryum	61	1291	— β — de cuivre	63	2519
— de cuivre	61	1291	Méthylphénol	75	909
— de zinc	61	1291	m -Méthylphénylacétylène	61	898
Méthylisopropylacétate d'argent . .	60	411	Méthylphényléthylacétone	57	355
— de chaux	60	411	Méthylphénylfurfurane carbonate		
Méthylisopropylacétone	57	313	de potassium	62	2080
Méthylisopropylcarbinol	56	114	Méthylphényllactate d'argent . . .	62	1932
Méthylmalate d'argent	63	2463	Méthylphénylméthane-monocarbo-		
— de baryum	63	2463	nate d'argent	61	970
— de cadmium	63	2463	— α -carbonate d'argent	61	971
— de calcium	63	2463	— monocarbonate de baryum . . .	61	970
— de cuivre	63	2463	— α -carbonate de baryum	61	971
— de mercure	63	2463	Méthylphénylparaconate (α) d'ar-		
— de plomb	63	2463	gent	63	2378
— de zinc	63	2463	— de baryum	63	2378
Méthylméthronate d'argent	63	2569	— de calcium	63	2378
— de baryum	63	2569	Méthylphénylparaconate (β) d'ar-		
— de calcium	63	2569	gent	63	2378
Méthylnaphtaline	55	517	— de baryum	63	2378
Méthylnaphtalines	88	640			
Méthyl- β -naphto- α -furfurane . . .	62	2115			

Méthylphénylparaconate β de calcium	63	2378
<i>m</i> -Méthylphénylpropionate d'argent	61	898
Méthylphényltaurine	68	1143
Méthylphlorétate de baryum	62	1917
— de potassium	62	1917
Méthylphosphines	69	296
Méthylpilocarpine	66	591
Méthylpropioanilide	68	1216
β -Méthylpropiocoumarate d'argent	62	2012
α — de baryum	62	2011
β — de baryum	62	2012
β — de calcium	62	2012
Méthylpropylacétates	60	405
Méthylpropylacétate d'argent	60	405
— de baryum	60	406
— de cadmium	60	406
— de chaux	60	405
— de cuivre	60	406
— ferrique	60	406
— de plomb	60	406
— de potassium	60	405
— de sodium	60	405
— de zinc	60	406
Méthylpropylacétone	57	311
Méthylpropylbenzines	55	449
Méthylpropylcarbinol	56	114
α -Méthyl- <i>p</i> -propylcoumarine	62	2011
Méthylpropyléthylénolactate d'argent	62	1600
— de baryum	62	1600
— de calcium	62	1600
Méthylpropyloxybutyrate de zinc	62	1610
Méthylpropylphénols	56	555
Méthylpseudoamylacétone	57	320
Méthylpseudobutylacétone	57	316
Méthylpseudokétone	60	322
Méthylpyromucate d'argent	62	1759
Méthylquinaldines	65	1013
Méthylquindécylacétone	57	334
β -Méthylquinoléine	65	1004
Méthylrésorcinephtaloylate d'argent	63	2669
— de baryum	63	2669
Méthylsalicylamide	56	763
Méthylseptadécylacétone	57	335
Méthylthiophène	61	1055
Méthylthymol	56	557
Méthyltoluènes	55	422
Méthyltridécylacétone	57	333
Méthyltriphénylcarbinolcarbonate de baryum	62	2147
— de calcium	62	2147
Méthylundécylacétone	57	332
Méthylurate d'argent	62	1766
— de baryum	62	1766
— de calcium	62	1766
Méthylure de méthyle	55	215
Méthylurée	67	619

α -Méthylvalérolactone	62	1595
β —	62	1596
Méthylxanthine	75	795
Métoxyloxybenzoate d'argent	63	2233
— de plomb	63	2233
Métoxyisalicylate d'argent	63	2233
— de plomb	63	2233
— de sodium	63	2233
Micas	9	122
Mica noir	9	123

Microbes. Voyez : Microbiologie.

Microbiologie. Microbes, ferments et fermentations.

Généralité sur les ferments, les fermentations et les microbes.

Voyez également au mot ferment et au mot fermentation

— Action de l'air sur les microbes	71	107
— — de la chaleur sur les — et leurs germes	71	96
— — réductrice des ferments	71	716
— Aliments azotés de certains ferments	71	332
— — hydrocarbonés de l'aspergillus	71	212
— — — de la levure	71	332
— Antiseptiques. Action des — sur les ferments et les microbes	71	827
— Combustion des aliments hydrocarbonés	71	219
— — du tanin par les mucédinées	71	226
— Conception physique de la vie	71	853
— Conditions d'existence des êtres microscopiques	71	120
— Culture des microbes	71	51
— Digestion. Voyez Microbes : Putréfaction		
— Génération spontanée	71	38
— Germes. Répartition générale des — dans l'air	71	63
— — Répartition — des — dans les eaux et sur les solides	71	81
— Historique de	71	3
— Fermentations et FERMENTS. Notions générales sur les —	71	20
Liste de différents microbes et ferments et de certains produits résultant de leur action		
— — Acides volatils de la putréfaction	71	757
— — du vin	71	624
— — du vinaigre	71	523
— Actinobacter polymorphus	71	555
— — — du lait visqueux	71	562
— — — dans les œufs	71	743
— Alcaloïde septique de Zulzer	71	769

Microbiologie. Alealoïde septique dans l'économie	91	788
— Aleool butylique, dans la fermentation	71	541
— Amidon. Fermentation	71	483
— — — — —	71	577
— Amers des vins	71	615
— Amylase	71	124
— <i>Aspergillus glaucus</i>	71	193
— — <i>niger</i>	71	201
— <i>Bacillus amylobacter</i>	71	586
— — <i>ureæ</i>	71	702
— <i>Bactéridie</i> charbonneuse	71	92
— butylique. Ferment —	71	545
— butyrique —	71	535
— Caséase	71	130
— Charbon symptomatique	71	850
— Germes vivants	71	45
— Infusoires ciliés	71	35
— <i>Micrococcus oblongus</i>	56	318
— — — — —	56	351
— — — — —	71	348
— — paralaetique	62	1537
— <i>Mucor</i>	71	240
— <i>Micoculture</i>	71	249
— <i>Mycoderma aceti</i>	71	514
— — <i>vini</i>	71	501
— <i>Penicillium glaucum</i>	71	21
— Présure	71	128
— <i>Saccharomyces</i>	71	312
— — <i>pastorianus</i>	71	291
— <i>Tyrophrix tenuis</i>	71	640
— <i>Vibrio</i> butyrique	71	535
— — pyogène	71	90
— — septique	71	91
— DIASTASES. Conditions chimiques de l'action des —	71	172
— — — physiques de l'— des —	71	157
— — Préparation des diastases	71	144
— — Rôle des diastases	71	134
— — Sécrétion des diastases	71	188
Fermentations diverses, et action de différents ferments sur certaines matières.		
— FERMENTATION des acides organiques	71	595
— FERMENTATION ALCOOLIQUE		
— — Circonstances qui favorisent ou entravent la fermentation alcoolique	71	357
— — Équations de la fermentation alcoolique	71	397
— — Origine et variations des principaux produits de la fermentation alcoolique	71	377
— — Produits principaux de la fermentation alcoolique	71	371
— — — de la — — et acétique des		

sucre	71	555
Microbiologie. Fermentation. Sucre. Rôle du — dans la —	71	386
— — Théorie de la fermentation alcoolique	71	427
— FERMENTS des Albuminoïdes. Voyez : Ferments des matières albuminoïdes	71	577
— — du beurre et de la crème	71	666
— Ferment butyrique	71	545
— Ferments (anaérobies) de la caséine	71	656
— — et fermentation de la cellulose	71	586
— — et — gluconique	71	564
— — du lactate de chaux	71	535
— — lactique du sucre	71	526
— Ferments du lait	71	666
— — des matières albuminoïdes	71	639
— — — grasses	71	633
— — Rôle des — dans la nature	71	14
— — des sucres	71	571
— — de l'urée	71	697
— FORMATION DE L'HUMUS	71	805
— FROMAGES. Principes généraux de la fabrication des —	71	683
— LEVURES DIVERSES.	71	305
Voyez ci-dessous : Voyez de plus, à la lettre L, Levure, Levures diverses.		
Voyez aussi à la lettre B, page 93 de la table au mot Bière.		
— — Autophagie de la —	71	402
— — Composition chimique de la —	71	316
— — Fabrication de la bière	71	450
— — Préparation du moût	71	437
— — Fabrication de levure	71	494
— Origine des levures	71	278
— Rapports de l'oxygène avec la levure	71	415
— Transitions entre les mucédinées et les levures	71	232
— Levures aérobies et anaérobies	71	249
— Maladies des corpuscules	71	873
— Maladie des morts flots	71	880
— Maladies des bières et des vins	71	605
— — — — —	71	622
— Mécanisme de la combustion des aliments hydrocarbonés	71	219
— — Microbes du tube digestif de l'homme	75	377
— Nitrification	71	708
— Nutrition générale des ferments. <i>Aspergillus niger</i>	71	199
— Putréfaction. Marche générale de la —	71	726
— — Produits fixes de la —	71	763

Microbiologie. Ferments gazeux		
de la putréfaction	71	747
— — volatils de la putréfaction.	71	756
— et Digestion	71	790
— Ressemblance entre les phénomènes de putréfaction et les phénomènes normaux de l'organisme.	71	779
— (Œufs, — des —	71	738
— Septicémie	71	864
— Table alphabétique de la — . . .	71	893
— Vie aérobie et anaérobie des cellules	71	262
— Vin. Fabrication du —	71	477
— — Mycoderma vini	71	514
— — Origines des maladies du — .		
Moyens de les prévenir	71	622
— Vinaigre. Mycoderma aceti . . .	71	501
— — — vini. Industrie du vinaigre.	71	514

Microgranulites	9	204
Micropegmatites	9	204
Miel. Analyse du —	91	587
Millénite	23	172
Millerite	9	54
—	10	64
—	23	172
Mimétèse	9	180

Minerais et Minéraux :

Voyez ci-dessous, et voyez également dans la table au nom de chaque métal.

Minerais d'antimoine	22	296
— d'argent	50	41
— —	50	59
— de bismuth	24	10
— de cobalt	23	2
— de cuivre	45	102
— — Analyse électrolytique des —		
de —	31	498
— d'étain. Analyse des — d' . . .	31	141
— de fer	20	103
— — Analyse des — de —	31	123
— Voyez : Fer, métallurgie.		
— de soufre. Analyse des — . . .	31	336
— Examen des — par l'analyse qualitative microchimique	35	114

Minéraux artificiels	1	169
— REPRODUCTION ARTIFICIELLE DES — .	9	
— CONDITIONS DE LA REPRODUCTION DES — , OU SYNTHÈSE MINÉRALOGIQUE .		
— Généralités sur la synthèse minéralogique	9	3
— — Appareils employés pour obtenir et étudier les minéraux artificiels. Bain d'air pour tubes scellés	1	9
— — — Bloc de fonte pour six tubes	1	9

Minéraux artificiels. Four de Forquignon	1	9
— — — — Perrot	1	9
— — — — Microscope grand modèle m	9	
— — — — Trompe Damoiseau	1	9
— — — — Tube en acier pour reproductions par voie humide à haute pression	11	9
— — Applications de la reproduction des —	9	13
— — Bibliographie de la —	9	227
— — But de la —	9	5
— — Expériences de Fouqué et Michel Lévy	9	210
— — — pour les roches éruptives .	9	206
— Point de vue géologique	9	7
— des méthodes	9	8
— — — Anorthite	9	
— — — Basalte	9	
— — —	9	
— — — Minéraux divers	9	
— — — —	9	
— — — — Leucotéphrite	9	
— — — — Météorites	9	
— — — — Roches éruptives et météorites .	9	198
— — — — Classification des — . . .	9	200
— — — — sédimentaires et métamorphiques	9	195
— Synthèse minéralogique . . .	9	5
— LISTE DE CERTAINS MINÉRAUX OBTENUS ARTIFICIELLEMENT.		
Dans la table spéciale du volume IX on trouvera l'indication d'autres corps obtenus artificiellement, et non indiqués ici.		
— Aluminate	9	157
— Arséniate hydraté	9	187
— — —	9	189
— Arsénite	9	58
— Arséniures	9	39
— Bioxydes	9	79
— Bisilicates	9	112
— Bisulfures	9	42
— Borates	9	155
— Bromures	9	102
— Carbonates hydraté	9	149
— — orthorhombiques	9	145
— — rhomboédriques	9	140
— Chlorocarbonates	9	152
— Chloro- et fluo-phosphates . . .	9	178
— Chlorures	9	97
— Chromates	9	164
— Chromites	9	157
— Ferrites	9	157
— Iodures	9	102
— Mellates	9	192
— Métalloïdes	9	17
— Molybdates	9	174

Minéraux. Niobates	9	191	Molybdates d'argent	19	31
— Nitrates	9	176	— —	27	414
— Oxychlorures	9	104	— de baryte	19	26
— Oxydes hydratés	9	93	Molybdate de bismuth	24	89
— — salins cubiques. Spinelles, etc.	9	69	— de cadmium	9	175
— Oxy-sulfures	9	49	— céreux	16	95
— Phosphates anhydres	9	177	Molybdates de chaux	19	26
— Phosphates hydratés	9	185	Molybdate de cobalt	9	175
— Phosphures	9	106	Molybdates de cuivre	26	98
— Protosulfures non cubiques	9	34	Molybdate de didyme	16	138
— Protoxydes artificiels	9	51	— de fer	9	175
— — cubiques	9	50	Molybdates de glucinium	16	19
— — non cubiques	9	55	Molybdate de lanthane	16	119
— Sélénites	9	154	— de lithine neutre	19	25
— Sesquioxides	9	58	Molybdates de magnésie	19	27
— Sesquisulfures	9	40	— de manganèse	9	175
— Silicates	9	108	— —	21	161
— Silicates alumineux	9	119	— de nickel	9	175
— — hydratés	9	133	— de plomb. Analyse du —	31	259
— Silico-titanates	9	139	— de potasse	19	16
— Sulfates	9	158	— de soude	19	20
— — hydratés	9	165	— terreux	19	25
— Sulfato-carbonates	9	153	Molybdate d'oxyde de tétréthyl		
— Sulfures et arsénifères	9	39	ammonium	19	24
— Proto-sulfures cubiques	9	27	— de thallium neutre	19	25
— Sulfures doubles	9	45	— de thorium	16	67
— Tantalates	9	191	— de zinc	9	175
— Titanates	9	136	Molybdène	19	1
— Trioxydes	9	92	— Bibliographie du —	19	68
— Tungstates	9	172	— Equivalent du —	19	4
Minium	9	79	— Historique et état naturel du —	19	1
—	25	53	— Météorites contenant du —	10	10
— Analyse du —	31	140	— Préparation du —	19	2
Mirabilite	9	166	— Propriétés chimiques du —	19	5
Misénite	9	165	— — physiques du —	19	3
Mispickel	9	41	— Sels de bioxyde de —	19	9
—	20	81	— — de sesquioxyde de —	19	7
Mitscherlich chimiste	1	106	— Spectre du —	19	4
Molécules. Poids moléculaires LXIX.	4				
— organiques	55	44	Molybdénite	9	223
Molybdates	9	172	Molybdite	9	92
—	11	460	Molysite	9	225
— Caractères des —	19	32	Monamines à fonction simple	64	27
Molybdates alcalino-terreux	19	25	— secondaires	65	388
— métalliques	19	30	— — et tertiaires	65	605
— terreux	19	25	— — dérivées de l'aniline	65	421
— d'alumine	19	29	Voyez Amines, Bases artificielles.		
Molybdate double d'alumine et			Monazite	9	177
d'ammoniaque	19	29	Monéthylphosphine	69	309
— d'alumine et de potasse	19	29			
— — et de soude	19	29	Monoacétate de diallyle	56	156
Molybdates d'ammoniaque	19	22	— de terpine	56	211
Molybdate d'ammoniaque. Appli-			Monoacétine	56	252
cations du —. Dosage de l'acide			Monocalcools-acides. Généralités sur		
phosphorique. Recherche de l'am-			les —	56	733
moniaque, de la potasse ou des			Monobenzoycine	56	257
alcalis azotés	19	39	Monoborate de potasse	12	168
— d'oxyde d'antimoine	22	337			

α -Monobromacrylate d'ammonium.	61	513
α - — d'argent.	61	513
β - — —	61	514
α - — de baryum	61	513
α - — de calcium.	61	513
α - — de soude	61	513
Monobrométaxylénol	56	550
Monobromhydrate d'allylène	55	252
— de térébenthène.	55	706
Monobromhydrine de la glycérine.	56	247
— du glycol	56	191
Monobromozalzarine	56	718
Monobromobenzine dinitrée	55	362
Monobromobenzol	55	360
Monobromobutyrate de plomb	60	329
Monobromocyanéthine	67	295
Monobromo-dinitrotoluène	55	413
Monobromomalonate d'argent acide	61	1018
— neutre	61	1018
— de baryum.	61	1018
Monobromomésitylol	56	555
Monobromo-mononitrotoluènes	55	412
Monobromoparacrésol	56	545
Monobromoparaxylénol	56	551
Monobromopropionate d'argent	60	292
— de potassium	60	292
Monobromopseudocuménol	56	554
β -Monobromopyromucate d'argent	62	1746
δ - — —	62	1747
β - — de baryum	62	1746
δ - — —	62	1747
β - — de calcium	62	1746
δ - — —	62	1747
β - — de potassium	62	1746
δ - — —	62	1747
β - — de sodium	62	1746
δ - — —	62	1747
Monobromotoluènes	55	398
Monobrucine	66	569
Monobutyryne	56	255
Monochloracétates	67	238
Monochloracétate d'ammoniaque	60	239
— de potasse acide.	60	239
— neutre	60	239
— de soude.	60	239
— d'urane et de sodium	60	240
Monochloracrylate d'argent.	61	510
— de baryum.	61	510
— de calcium.	61	510
— potassique.	61	510
— sodique	61	510
Monochloraniline. Dérivés de la —	68	1197
Monochlorhydrate de diallyle.	56	156
— liquide de térébenthène.	55	704
— solide de térébenthène	55	702
— de térécamphène	45	718

Monochlorhydrine d'érythrite.	56	288
— éthylsilicique	6	256
— glycérique	56	245
— isopropylénique	56	200
— méthylsilicique	6	251
Monochlorozalzarine	56	718
Monochlorobenzol	55	346
Monochlorohydroquinone.	56	604
Monochlorométaxylène	55	427
Monochloro-mononitrotoluènes	55	414
Monochloro- α -naphtol.	56	567
Monochloroquinon	58	543
Monochlorotoluènes.	55	388
Monochloroxybutyrate de calcium	62	1562
— de zinc	62	1562
Monocéthylène	56	265
Monoformine	56	209
Monoiodhydrate d'acétylène	55	173
— de diallyle.	56	156
— de térébenthène.	55	707
Monoiodo-mononitrotoluènes	55	415
Mono-iodo-orscine.	56	623
Monoiodotoluènes	55	406
Monoléine	56	261
Monomargarine.	56	259
Monométaphosphate de soude	13	140
Monométhylène	56	266
Monométhylphosphines.	69	296
Mononitrochloromésitylène.	55	438
Mononitrodiméthyléthylacétate d'argent	60	409
— de baryte	60	409
— de sodium	68	409
Mononitro-métaxylène	55	427
Mononitrométaxylénol	56	550
Mononitro-orscine.	56	623
Mononitrophénol	56	508
Mononitropyrene.	55	640
Mono-nitroso-résorcine.	56	596
Mononitrothymol	56	558
Mononitrotoluènes	55	409
Monophosphoniques. Dérivés —	69	331
Monoséliénure de phosphore	5	397
Monosilicate de potasse.	12	170
Monostéarine.	56	258
Monosulfhydrate dibénylique	55	530
Monosulfhydrine de la glycérine	56	248
Monosulfure de baryum	15	16
— de calcium	15	67
— de carbone	5	189
— de cobalt anhydre	23	26
— de nickel anhydre.	23	195
— de potassium	12	73
— de sodium	13	55
— de strontium.	15	48
— de thallium	17	347
Mono-urée-pyruvique.	67	720
Monovalérine.	56	256

Monoxyanthraquinons	56	712
—	58	680
— Dérivés des —	58	682
Monoxydiphénylphthalide	56	486
Monoxyphényloxanthranol	56	490
Monoxythymoquinons.	56	710

Montréjite	10	230
Morénosite	23	175
Morénosuwite	9	168

Morphine	66	186
— Action des acides sur la —	66	195
— des alcalis, et des solutions alcalines sur la	66	194
— des halogènes sur la —	66	194
— Constitution de la —	66	217
— Dérivés de la —	66	207
— alcooliques de la —	66	214
— Dosage de la — dans l'opium . . .	66	200
— Polymères de la —	66	211
— Préparation de la	66	186
— Propriétés chimiques de la — . .	66	192
— physiques de la —	66	189
— Sels de —	66	202
— Solubilité de la —. Courbe ma- thématique de la —	66	190
Mort aux rats.	9	59

Mortiers. — de chaux. Préparation des — de —	38	97
— à base de chaux et de pouzzo- lanes	38	101
— et de ciment	38	106
— de ciment	38	103
— — à prise lente	38	105
— — — rapide	38	104
— — —	38	129
— Dessiccation des mortiers . . .	38	100
— Dosage des — de chaux . . .	38	94
— Eau à employer pour l'extinction des chaux	38	93
— Extinction de la chaux	38	89
— Généralités sur les sables utilisés à la préparation des —	38	87
— Influence du mode d'extinction de la chaux sur la qualité des — .	38	92
— antiques comparés aux — du moyen âge et aux — modernes .	38	107
— PIERRES ARTIFICIELLES A BASE DE CHAUX ET DE CIMENT	38	150
— — Bétons agglomérés	38	151
— — Ciments à base d'oxychlorures — Rendement en — obtenu selon les éléments et les conditions de préparation	38	96
— — Sable mortier coloré. Pierres artificielles de Ransome	38	153

Mortiers. Solidification et causes de l'altération des —	38	111
— — Mortiers de chaux grasse . .	38	111
— — — hydrauliques	38	114
— — —	38	125
— — Travaux de Frémy	38	135
— — — de Landrin	38	146
— — — de Le Chatelier	38	144
— — — de Rivot et Chatoney sur les mortiers de chaux hydraulique : réactions qui déterminent la prise, causes de décomposition . .	38	125
— — — — Mortiers de ciments. Ci- ment à prise rapide	38	129
— — — — de pouzzolanes . . .	38	133
— — Travaux de Vicat et Berthier .	38	118
— — — Ciments	38	118
— — — Ciments de chaux hydrau- lique	38	116
— — — Conclusions touchant la solidification et les causes d'alté- ration des —	38	122
— — — Gangues à pouzzolanes et chaux grasse	38	119
— — — Réactions qui déterminent la prise des chaux hydrauliques .	38	115
— — — Recherche sur les causes chimiques de la destruction par l'eau de mer	38	116

Morts flats. Maladies des —	71	880
Mosaïques avec le verre	40	419
Moschatine	66	589
Moutarde. Analyse de la —	91	675
Mucamide.	67	882
Mucanilide	68	1262
Mucate d'ammonium	63	2981
— d'argent	63	2981
— d'antimoine	63	2981
— de baryum	63	2981
— de calcium	63	2981
— de cuivre	63	2981
— de fer	63	2982
— de magnésium	63	2982
— de plomb	63	2982
— de potassium	63	2982
— de sodium	63	2982
Mucédine.	68	1590
Mucédinées. Transitions entre les levures et les —	71	232
Mucilages.	56	449
Mucine	68	1620
—	75	408
—	75	1095
Mucine de la bile.	75	1099
Mucobromate d'argent	62	1707
— de baryum	62	1707
Mucoïde	75	1103

Mucolactonate d'argent	63	2224
— de baryum	63	2224
— de calcium	63	2224
— de strontium	63	2224
Muconate d'ammonium	61	1218
— de baryum	61	1218
— de sodium	61	1218
Mucus	68	1619
—	75	1091
— buccal	75	188
— des invertébrés	75	1101
— nasal. Analyse du —	73	224
Munjistine	56	768
Murexide	67	713
Murexoïde	67	713
Muscade. Analyse de la —	91	679
Muscarine	64	204
Musc artificiel	88	323
Muscle. Gaz contenu dans le —	75	475
— Graisses contenues dans le —	75	515
— Matières minérales contenues dans le —	75	471
Muscovite	9	123
Mutations de matières et transformations de l'énergie chez les animaux	75	13

Mycoderma acéti	71	501
— vini	71	514
Mycoprotéine	68	1622
Mycose	56	412
Myohématine	75	458
Myosine	68	1539
Myricilamines	56	132
Myricine	56	132
Myristanilide	60	453
Myristate d'argent	60	453
— de baryum	60	453
— de cuivre	60	453
— de magnésium	60	453
— de plomb	60	453
— de potassium	60	453
Myristicol	58	519
Myristinamide	67	326
Myristinanilide	68	1218
Myristine	56	260
— tridécylurée	60	448
Myristone	57	335
Myristonitrile	67	326
Myristylène	55	324
Myronate de potasse	56	145
Myrosine	56	145

N

Nantockite	9	101
Naphtalate d'aluminium	61	1335
— d'ammonium	61	1335
— de baryum	61	1335
— de calcium	61	1335
— de potassium	61	1335
— de sodium	61	1335
Naphtalfluorescéine	63	2865
Naphtalide	68	1285
α -Naphtalindicarbone d'argent	61	1332
β — —	61	1333
γ — de baryum	61	1633
α — de calcium	61	1332
β — —	61	1333
α — de potassium	61	1332
β — —	61	1333
Naphtaline	55	473
—	61	901
—	88	533
— Groupe de la —	55	473
— benzylée	55	633
Naphtalines bichlorées	55	488
— bromées	55	494

Naphtaline bromotrichlorée	55	499
— Dérivés de la —	56	630
— — bromonitrés de la —	55	508
— — chlorés de la —	55	488
— — chlorobromés de la —	55	499
— — chloronitrés de la —	55	506
— — nitrés de la —	55	501
— — sulfuriques de la —	55	509
Naphtalines dibromées	55	495
Naphtaline dibromotrichlorée	55	499
Naphtalines dichlorées	55	488
Naphtaline dichlorobromée	55	499
— dichloro-dibromée	55	499
Naphtalines dinitrées	55	503
Naphtaline heptachlorée	55	492
— hexabromée	55	497
— hexachlorée	55	492
— Homologues de la —	55	517
Naphtalines monochlorées	55	487
Naphtaline monoïdée	55	501
— nitrée	55	502
Naphtalines pentabromées	55	497
— perchlorées	55	492

Naphtaline perchlorée	55	493
Naphtalines tétrabromées	55	496
— tétrachlorées	55	491
Naphtaline tétrachlorée	55	505
Naphtalines tétranitrées	55	505
— tribromées	55	496
— trichlorées	55	490
— trinitrées	55	504
Naphtalintétracarbonate d'argent .	61	1429
— de baryum	61	1429
Naphtaliques. Dérivés —	65	1550
Naphtalosulfuride	55	509
β-Naphtamide	61	919
— bromé	61	909
— Naphtazarine	88	638
Naphtène-diamines	88	544
Naphténylamidine	65	1309
α-Naphtoate d'argent	61	906
β- — —	61	918
α- — de baryum	61	906
β- — —	61	918
α- — de calcium	61	906
β- — —	61	918
β- — d'éthyle	61	918
β- — de magnésium	61	918
β- — de méthyle	61	918
β- — de potassium	61	918
β- — de sodium	61	918
Naphtobioxyde	56	630
Naphtocoumarine	62	2085
Naphto-hydroquinon	56	615
Naphtolactone	62	2075
Naphtols	55	483
—	56	564
—	88	583
Naphtol-α	56	566
— -β	56	569
α-Naphtolcarbonate d'ammonium .	62	2072
α- — de baryum	62	2072
α- — de calcium	62	2072
α- — de plomb	62	2072
α- — de potassium	62	2072
α- — de sodium	62	2072
Naphtonitrile	61	913
Naphtoquinoléines	65	1189
Naphtoquinon	57	422
α- — Formation de l'α —	55	483
α- — Formation. Préparations. Propriétés de l'α — . Dérivés de l'α —	58	597
β- —	58	615
— Dérivés du β- —	58	622
β- — -phénylhydrazine	58	622
Naphtoquinones	88	636
Naphtoschiste	7	403
— Analyse microscopique du — . .	7	405
— Application du —	7	408
— Caractères physiques et composition chimique du —	7	403

Naphtoschiste. Gisement du — . .	7	405
— — Australie	7	408
— — Autriche	7	407
— — France. Saône-et-Loire. Allier. Puy-de-Dôme. Var. Vendée. Ardèche. Haute-Saône	7	406
— — Galicie	7	408
— — Grande-Bretagne	7	407
— — Italie	7	407
— — Russie	7	407
Naphtostyryle	65	1494
Naphtoxalate d'argent	63	2817
— de baryum	63	2817
β-Naphtoylanilide	61	919
Naphtoylbenzoate de baryum . . .	62	2141
Naphtoylformiate d'argent	62	2083
— de baryum	62	2082
— de calcium	62	2082
β-Naphtoyl-naphtalide	61	919
β- — -toluide	61	919
β-Naphtoylurée	61	919
α-Naphtylacétamide	61	924
Naphtylamines	65	1035
—	65	1072
—	65	1103
—	88	539
Naphtylamine. Sels de la —	65	1075
α-Naphtylamine	65	1093
α- — Préparation, Propriétés de l'α —	65	1072
β- —	65	1077
— —	65	1103
Naphtylamines. Dérivés sulfoniques des —	65	1086
— Produits de substitution des — .	65	1079
Naphtylarsines	69	293
β-Naphtylbenzoïne	65	1566
Naphtylcarbimide	68	1320
Naphtylène-diamines	65	1298
α-Naphtyléthényldiphényldiamine .	61	924
Naphtylhydrazines	65	1492
—	68	1432
α-Naphtylhydrazine. Acide dérivé de la —	68	1432
β- — . Dérivés de la —	68	1433
α-Naphtylméthényldiphényldiamine .	61	924
Naphtylols	56	564
Naphtylol α-. Propriétés. Réactions. Dérivés de substitution du — . .	56	566
— β- — Propriétés. Réactions. Dérivés substitués du —	56	569
Naphtylphénylisobutylsulfo-urée .	68	1377
Naphtylphosphines	69	393
Naphtylsulfo-urées	68	1363
Naphtylsulfo-uréthane	68	1358
Naphtylthiosiamine	68	1374
Naphtylurées	68	1324
Naphtyluréthane	68	1320

Narcéine	66	284
Narcotine	66	261
— Dérivés de la —	66	268
Natron	9	149
Natronite	9	176
Naumannite	9	34
Nelsonite	10	109
Néossine	75	1102
Néphéline	9	131
—	9	213
Néphélinites	9	217
Nerfs. Analyse des —	73	273
Névrine	56	191
—	56	757
—	64	195
—	75	588
— Sels de la —	64	197
Névrogie	75	546
Névrokératine	75	557
Newbergite	9	185
Newjanskite	9	26
Niccolite	23	173
Nickel (1).	23	171
— Acier du —	54	72
— Action physiologique du —	23	251
— Addition de petites quantités de phosphore, de magnésium, de ferromanganèse au —	23	249
— Alliages du —	23	187
— — du —, Maillechorts	54	65
— Analyse du —	31	54
— — électrolytique du —	31	490
— — des sels de —	23	252
— Applications et usages du —	23	249
Nickel arsénical blanc	23	174
— Bronzes de —	54	73
— dans les Météorites	10	9
— Dépôt du — sur le fer	23	251
— Dosage électrolytique du —	23	259
— — du à l'état métallique	23	259
— — à l'état de protoxyde	23	256
— — — de sulfate	23	260
— — — de sulfure	23	257
— — volumétriquement du —	23	260
— émeraude	23	177
— Fonte du —	23	248
— Fusion du —	23	248
Nickelglanz.	23	174
— Historique du —	23	171
— — du —	23	241
Nickeline.	9	35
—	23	173

Nickelisation	23	249
Nickelsmaragd	23	177
Nickelspeiss	9	40
Nickelvitriol	23	176
Nicko-fonte.	54	71
Nickel Préparation du —.	23	178
— Propriétés du —	54	1
— — chimiques du —	23	184
— — physiques du —	23	181
— Purification du —	23	179
— Réactions du — au chalumeau	23	255
— Sels de nickel combinés avec l'ammoniaque	23	224
— — doubles d'ammoniaque et de —	23	231
— — — de potasse et de —	23	236
— — — de soude et de —	23	236
— — polybasiques de métaux et de —	23	236
— Séparation du — et des acides fixes	23	265
— — — et des autres métaux	23	261
— — de l'alumine	23	262
— — du chrome	23	262
— — du cobalt	23	163
— —	23	176
— —	23	264
— — du cuivre	23	261
— — électrolytique du cuivre, fer, etc.	23	265
— — du fer	23	262
— — du manganèse	23	263
— — des métaux alcalins et alcalino-terreux	23	264
— — du zinc	23	262
— Substances contenant du —	23	178
— Métallurgie du —	23	241
I. Industrie et Minerais du —	23	171
— — de la Nouvelle-Calédonie et d'Espagne	23	177
— — arsénicaux	54	3
— — — complexes	54	41
— — oxydés	54	7
— — sulfurés	54	8
— — Extraction des minerais arsénicaux. Concentration à l'état de speiss. Concentration au convertisseur	54	39
— — — Concentration par grillages	54	34
— — — de l'oxyde de — des speiss	54	40
— — Minerais complexes. Traitement des —	54	41
— — — cuivreux et argentifères. Extraction des silicates nickéomagnésiens de la Nouvelle-Calédonie	23	244

(1) Il est souvent bien difficile d'établir une séparation absolue entre ce qui est d'ordre de la chimie générale et ce qui est chimie industrielle. On consultera, avec avantage, toutes les indications de la Table concernant le nickel.

Nickel. Industrie et minerais des kupfernicks et des speiss	23	242	Nicotine. Propriétés de la —	66	517
— — — Traitement des — par la voie humide. Procédé à l'acide chlorhy- drique	54	51	— Sels de —	66	519
— — — — Procédé Malbec. Pro- cédé à l'acide sulfureux	54	52	Niobates	9	191
— — — — au protochlorure de fer	54	53	— Caractères analytiques des —	18	32
— — — des — par — mixte. Pro- cédé à l'acide sulfurique	54	50	— d'argent	18	32
— — — — Réduction par les sul- fures	54	46	— de chaux	18	24
— — — des — par — sèche. Ré- duction partielle du minéral	54	42	Niobate de cuivre	18	32
— — — — Réduction totale du minéral	54	45	— de fer	18	31
— Minerais sulfurés du —	54	7	— et de manganèse	18	31
— — — Extraction du — des — Théorie de l'opération	54	13	Niobates de magnésie	18	26
— — — Concentration à l'état de matte. — — — Procédé, 1 ^{er} —	54	17	Niobate de manganèse	18	29
— — — — 2 ^e —	54	21	— de mercure	18	32
— — — perfectionné	54	29	Niobates de potasse	18	21
— — — dans le convertisseur Bes- semer	54	22	— de soude	18	23
— — — Procédé Manhès	54	25	Niobate d'yttria	18	28
— — — — Scott	54	23	Niobite	9	191
— — — Oxyde de — des mattes con- centrées de minerais sulfurés. Trai- tement des mattes ordinaires et des mattes Bessemer	54	31	Niobium	18	1
— — — Préparation des minerais sul- furés	54	14	— Combinaisons métalliques du —	18	11
II. Nickel métallique. Préparation industrielle du — à l'état métalli- que			— Équivalent et poids atomique du —	18	53
— malléable	54	59	— Historique	18	7
— — — Préparation des cubes. Réduc- tion par le carbone	54	54	— Minéraux du —	18	95
— — — — par l'hydrogène	54	53	— Préparation du —	18	8
— — — — Extraction du — par voie électrolytique	54	58	— Propriétés du —	18	9
III. Nickelage. Conduite de l'opéra- tion	54	83	Nitranilides benzoylsulfoniques	68	1141
— Finissage des pièces	54	84	Nitranilines	55	373
— — — Mise au bain	54	79	—	65	358
— — — Préparation des pièces	54	76	—	88	112
Nicomélane	23	172	Nitranisate d'ammonium	62	1845
Nicotidine	65	1263	— d'argent	62	1845
Nicotine. Action des halogènes sur la —	66	523	— de baryum	62	1845
— Combinaisons de la — avec les chlorures organiques	66	533	— de calcium	62	1845
— Dérivés alcooliques de la —	66	529	— de cobalt	62	1845
— Oxydation de la —	66	528	— de cuivre	62	1845
— Préparation de la —	66	514	— ferrique	62	1845
			— de magnésium	62	1845
			— de manganèse	62	1845
			— de mercure	62	1845
			— de nickel	62	1845
			— de plomb	62	1845
			— de potassium	62	1845
			— de strontium	62	1845
			— de zinc	62	1845
			Nitranisol	56	478
			Nitrates	9	176
			Voyez aussi Azotates . — Analyse volumétrique des — par le permanganate de potasse	31	466
			— Dosage de l'acide nitrique dans les — par la méthode Schloëzing	34	40
			— Recherche dans les végétaux, des —	80	66
			Nitrate d'alumine	1	5
			— d'argent	27	385
			— de calcium	15	72
			Nitrates de protoxyde de cobalt	23	41

Nitrate de diazobenzol	56	467
— de magnésium	15	120
Nitrates de protoxyde de nickel	23	214
— doubles de plomb et de zinc	25	115
Nitrate de potasse	12	95
— — — — —	36	302
— Analyse du —	31	232
Voyez : Azotate de potasse, nitre, salpêtre.		
Nitrate de soude	13	123
— — — — —	31	231
— Dosage de, l'acide nitrique dans le — par la méthode Joulie	34	43
— — Essai industriel de l' —	13	194
Nitrates de stannéthyle	22	237
Nitrate d'urée et oxyde de mercure	26	160
— d'acide vanadique	19	106
Nitre	36	302
Voyez Azotate et nitrate de potasse, salpêtre.		
Nitre bromé bromonaphtoïque	61	920
Nitréthane	55	230
Nitrification	71	708
Nitriles	14	120
— — — — —	67	19
— Historique, constitution, formation et préparation des —	67	113
— Remplacement de Azl ² par C ² Az	67	118
— aromatiques polyazotés. — oxygénés d'alcalis organiques. Préparation des nitriles en partant des formylamides aromatiques	67	122
— Propriétés des —. Action de l'eau oxygénée, — sur le benzyle, — des radicaux organo-métalliques, — du chlorure d'aluminium sur les —	67	118
Nitrile acétique	67	241
— de l'acide o-amido-o-toluylique	68	984
— — arachidique	67	329
— — p-benzoylbenzoïque	68	1124
— bioxyadipinique	67	881
Nitriles de l'acide bromoacétique	67	253
Nitrile de p-bromobenzyle	61	719
— butylamiformique	64	116
Nitriles butyriques	67	312
Nitrile camphorique	67	440
— carbamique	67	804
— chloré chloronaphtoïque	61	919
Nitriles de l'acide chloroacétique	67	247
Nitrile cinnamique	68	499
— β-dibenzylidicarbonique	61	1350
— dibenzylglycolique	62	2098
— dibromolactique	67	862
— dioxyadipinique	67	881
— diphenylacétique	61	938

Nitrile diphenyldicarbonique	61	1338
— diphenylmaléique	61	1359
— éthénylglycolique	67	922
— p-éthoxyphénylacétique	62	1876
— éthylamiformique	64	112
— formique ou acide cyanhydrique	67	213
— glutarique	67	420
— hydracrylique	67	862
— isoamylamiformique	64	116
— isopropylamiformique	64	115
— lactique	67	860
— laurique	67	325
— malonique	67	401
— de l'acide margarique vrai	67	328
— méthylamiformique. Sels du —	64	109
— méthylhomophthalique	61	1296
— monobromopyruvique	67	922
— myristique	67	326
— α-naphtalindicarbonique	61	1333
— β-naphtalindicarbonique	61	1333
— α-naphtoïque	61	906
— α-naphtylacétique	61	924
— β-nitronaphtoïque	61	912
— orthotoluique	68	982
— oxalique ou cyanogène	67	396
Nitriles des acides oxybutyriques	67	863
— oxycaproïques	67	867
Nitrile α-oxycaprylique	67	868
— p-oxyphénylacétique	62	1877
Nitriles des acides oxyvalériques	67	866
Nitrile palmitique	67	328
— para-iodo-toluylique	61	720
Nitriles pélagoniques	67	324
Nitrile de l'acide phénylamidoacétique	68	981
— phénylndiacétique	61	1298
— phénylglycolique	68	1087
— de l'acidephényl-lactique	68	1088
— — phényl-oxycrotonique	68	1091
— phénylsuccinique	68	1081
— propionique	56	62
— m-propyl-o-toluylique	61	817
— pyrene-carbonique	61	966
— pyromucique	67	872
— pyrotartrique	67	421
— pyruvique	67	921
— stéarique	67	329
— succinique	55	212
— toluylique	68	974
— — bromé	61	732
— tribromolactique	67	862
— trichlorolactique	67	861
— tridécyénique	60	448
— p-xylique	61	759

Nitrites. Voyez Azotites.

Nitrites de protoxyde de nickel	23	214
— de plomb	25	109

Nitro- <i>o</i> -acétaniside	68	1166	<i>o</i> -Nitrocinnamate de méthyle . . .	61	853
Nitroacétonitrile	67	253	<i>o</i> - — de plomb	61	853
—	67	276	<i>p</i> - — de baryum	61	854
<i>p</i> -nitroacétophénone	61	897	<i>p</i> - — de calcium	61	854
Nitroalizarine	56	719	<i>p</i> - — d'éthyle	61	854
Nitroamidophénols	56	531	<i>p</i> - — de magnésium	61	854
Nitrobarbiturates	67	670	<i>p</i> - — de méthyle	61	854
Nitrobenzalmalonate d'argent . . .	61	1324	Nitrocoumarate d'argent	62	1985
— de baryum	61	1324	— de baryum	62	1985
Nitrobenzine	55	370	— de calcium	62	1985
—	88	96	— de cuivre	62	1985
<i>m</i> -Nitrobenzoate d'ammonium . . .	61	691	Nitrocoumarine	62	1983
<i>m</i> - — d'argent	61	691	— argentique	62	1983
<i>m</i> - — de baryum	61	691	— plombique	62	1983
<i>m</i> - — de cadmium	61	691	Nitrocumène	55	444
<i>m</i> - — de calcium	61	691	<i>m</i> -Nitrocuménylacrylate d'argent .	61	881
<i>m</i> - — d'éthyle	61	692	<i>m</i> - — de baryum	61	881
<i>m</i> - — de fer	61	691	<i>m</i> - — de calcium	61	881
<i>m</i> - — de magnésium	61	691	<i>m</i> - — de cuivre	61	881
<i>m</i> - — de manganèse	61	691	<i>m</i> - — d'éthyle	61	881
<i>m</i> - — de méthyl	61	692	<i>m</i> - — de plomb	61	881
<i>m</i> - — de plomb	61	691	<i>m</i> - — de potassium	61	881
<i>m</i> - — de potassium	61	691	<i>m</i> - — de sodium	61	881
<i>m</i> - — de sodium	61	691	<i>o</i> - — d'argent	61	881
<i>m</i> - — de strontium	61	691	<i>o</i> - — de baryum	61	881
<i>m</i> - — de zinc	61	691	<i>o</i> - — de calcium	61	881
<i>o</i> - — d'argent	61	690	<i>o</i> - — de cuivre	61	881
<i>o</i> - — de baryum	61	690	<i>o</i> - — de méthyle	61	881
<i>o</i> - — de calcium	61	690	<i>o</i> - — de plomb	61	881
<i>o</i> - — d'éthyle	61	690	Nitrodibromobenzoate de baryum .	61	707
<i>o</i> - — de plomb	61	690	— de sodium	61	707
<i>p</i> - — d'ammonium	61	693	Nitro-dibromo- <i>orcin</i> e	56	624
<i>p</i> - — de baryum	61	693	Nitrodichlorotéréphtalate d'ammo-		
<i>p</i> - — de calcium	61	693	— nium	61	1281
<i>p</i> - — d'éthyle	61	693	— de calcium	61	1281
<i>p</i> - — de méthyle	61	693	Nitrodiméthylphénylacétate d'ar-		
<i>p</i> - — de plomb	61	693	— gent	61	808
<i>p</i> - — de potassium	61	693	— de baryum	61	808
<i>p</i> - — de sodium	61	693	— de calcium	61	808
<i>p</i> - — de zinc	61	693	Nitrodiphénylcarbonate de ba-		
Nitrobenzol	55	370	— rium	61	928
<i>p</i> -Nitrobenzoylacétate de cuivre .	62	2006	— de calcium	61	928
<i>m</i> -Nitrobenzoylformiate de baryum	62	1961	Nitrodiphénylenacétonecarbonate		
<i>m</i> - — de potassium	62	1961	— de baryum	62	2186
Nitrobenzoyltétraméthylénecarbo-			Nitrodulcite	56	334
— nate d'argent	62	2062	Nitroéthylbenzoate de baryum . .	61	753
Nitrobenzylidenphtalide	62	2117	— de calcium	61	753
Nitrobenzylmalonate de baryum .	61	1303	— de potassium	61	753
— de calcium	61	1303	— de sodium	61	753
Nitrobromo-phénanthrène	55	611	— de strontium	61	753
Nitrocaféine	66	632	<i>p</i> -Nitroéthylbenzylacétate de ba-		
Nitrocalcite	15	72	— rium	61	820
Nitrocaprylate d'argent	60	432	<i>p</i> - — de calcium	61	820
Nitrocarbol	55	161	Nitroferri-cyanures	5 ^a	425
Nitrochlorobenzine	88	102	Nitroferri-cyanure d'ammonium . .	5 ^a	427
<i>o</i> -Nitrocinnamate de baryum . . .	61	853	— d'argent	5 ^a	428
<i>o</i> - — de calcium	61	853	— de baryum	5 ^a	428
<i>o</i> - — d'éthyle	61	853	— de calcium	5 ^a	428

Nitroferri cyanure de cuivre	5 ^a	428
— de fer	5 ^a	428
— de potassium	5 ^a	428
— de sodium	5 ^a	428
— de zinc	5 ^a	428
<i>m</i> -Nitroformobenzoylate d'ammonium	62	1860
<i>m</i> - — d'argent	62	1860
Nitrogénés. Action des dérivés — sur les diazoïques	67	189
Nitroglucose	56	359
Nitroglycérine. Trinitrine ou glonoïne	56	249
Nitrohémipinate d'argent	63	2801
— de baryum	63	2801
— de potassium	63	2801
<i>o</i> -Nitrohydratropate de calcium	61	786
<i>p</i> - — de baryum	61	786
<i>p</i> - — de calcium	61	786
<i>o</i> -Nitrohydrocinnamate d'argent	61	777
Nitro- <i>p</i> -isobutylbenzoate d'argent	61	816
<i>s</i> - α -Nitroisophthalate d'ammonium neutre	61	1268
<i>s</i> - α - — d'argent	61	1269
<i>s</i> - α - — de baryum	61	1268
<i>a</i> - — —	61	1270
<i>s</i> - α - de cadmium	61	1268
<i>s</i> - α - — de calcium	61	1268
<i>a</i> - — —	61	1270
<i>s</i> - α - — de cobalt	61	1269
<i>s</i> - α - — de cuivre	61	1269
<i>s</i> - α - — ferrique	61	1269
<i>s</i> - α - — de magnésium	61	1268
<i>s</i> - α - — de manganèse	61	1269
<i>s</i> - α - — de nickel	61	1269
<i>s</i> - α - — de plomb	61	1268
<i>s</i> - α - — de potassium	61	1268
<i>s</i> - α - — de sodium	61	1268
<i>s</i> - α - — de strontium	61	1268
<i>s</i> - α - — de zinc	61	1268
<i>a</i> - — d'argent	61	1270
<i>a</i> - — de baryum	61	1270
<i>a</i> - — de magnésium	61	1270
<i>a</i> - — de plomb	61	1270
<i>a</i> - — de potassium	61	1270
<i>a</i> - — de sodium	61	1270
Nitrolactate d'ammonium	62	1530
— d'éthyle	62	1530
— de sodium	62	1530
Nitromagnésite	15	120
Nitromannitane	56	328
α -Nitromésitylénate de baryum	61	763
α - — de calcium	61	763
α - — de magnésium	61	763
β - — d'argent	61	764
β - — de baryum	61	764
β - — de calcium	61	764
β - — d'éthyle	61	764

Nitromésitylène	55	439
Nitrométhane	55	161
Nitrométhanes bromés	55	163
— chlorés	55	162
Nitrométhane chloré	55	162
— dibromé	55	163
— monobromé	55	163
— tribromé	55	163
— trichloré	55	163
Nitrométhylcoumarilate d'argent	62	2057
Nitronaphtalines	55	502
—	88	537
Nitronaphtaline bromée	55	508
— chlorée	55	506
— dibromée	55	509
— dichlorée	55	506
— tétrachlorée	55	508
α -Nitronaphtoate de baryum	61	911
α - — de calcium	61	911
α - — —	61	921
α - — d'éthyle	61	921
α - — de plomb	61	911
β - — de baryum	61	912
β - — —	61	922
β - — de calcium	61	912
β - — —	61	922
β - — d'éthyle	61	912
β - — —	61	922
β - — d'isopropyle	61	912
β - — —	61	922
β - — de méthyle	61	912
β - — —	61	922
β - — de potassium	61	912
β - — —	61	922
β - — de sodium	61	922
γ - — de calcium	61	915
γ - — d'éthyle	61	915
δ - — de sodium	61	922
Nitronaphtols	56	571
—	88	588
Nitro-naphtylols	56	568
Nitro-opianate de baryum	63	2601
— — — de potassium	63	2601
— — oxybenzoate de baryum	61	1844
<i>m</i> -Nitro-oxypropylbenzoate d'ammonium	62	1928
<i>m</i> - — — — d'argent	62	1928
<i>m</i> - — — — de baryum	62	1928
<i>m</i> - — — — de calcium	62	1928
<i>m</i> - — — — de cuivre	62	1928
<i>m</i> - — — — de plomb	62	1928
Nitro-oxytoluate de baryum	62	1871
— — — de calcium	62	1871
Nitroparacrésol	56	546
Nitrophénate d'argent	56	531
— de baryum	56	531
<i>m</i> -Nitrophénoxy-imido-acétate d'éthyle	62	1860

<i>o</i> -Nitrophénylacétylène	61	894	Nitrorésorcine	56	596
<i>p</i> - — — — — —	61	897	α -Nitrosalicylate d'argent	62	1809
α - <i>p</i> -Nitrophénylbromacrylate de baryum	61	857	α - — de baryum	62	1809
β - <i>p</i> - — — — — —	61	857	α - — basique	62	1809
<i>o</i> -Nitrophényllactate de baryum	62	1887	α - — de plomb	62	1809
Nitrophénylnitro-éthylène	61	855	α - — de potassium	62	1809
<i>o</i> -Nitrophényloxyacrylate d'ammonium	62	1995	α - — de strontium	62	1809
<i>o</i> - — d'argent	62	1995	β - — d'ammonium	62	1807
<i>o</i> -Nitrophénylpropiolate d'argent	61	895	β - — d'argent	62	1808
<i>p</i> - — — — — —	61	897	β - — de baryum	62	1808
<i>p</i> - — de baryum	61	897	β - — de calcium	62	1808
<i>p</i> - — de calcium	61	897	β - — de magnésium basique	62	1808
<i>p</i> - — d'éthyle	61	897	β - — de plomb	62	1808
Nitrophloroglucine	56	649	β - — de potassium	62	1808
α -Nitrophthalate de baryum	61	1253	β - — de strontium	62	1808
α - — de potassium	61	1253	β - — de zinc	62	1808
α - — de zinc	61	1253	Nitrosoacétone	57	267
(V) — d'ammonium acide	61	1255	Nitroso-anthrone	55	588
(V) — — neutre	61	1255	Nitrosobenzine	55	375
(V) — d'argent	61	1256	Nitrosobenzylmalonate de potassium	61	1303
(V) — de baryum	61	1255	Nitrosobutyrate d'argent	60	335
(V) — de plomb	61	1255	Nitrosodioxynaphtalines	88	634
(V) — sous-plombique	61	1256	Nitroso-hydranthrone	55	588
(V) — neutre de potassium	61	1255	Nitrosomalonate d'argent	61	1020
(V) — de zinc	61	1255	— de plomb	61	1020
Nitropipéronal	56	688	— de potassium	61	1019
— Production de —	56	692	Nitroso-naphtol	56	570
Nitroplatino-cyanure de plomb	5*	474	Nitrosonaphtylols	56	568
Nitropodocarpate d'ammonium	62	2066	Nitroso- <i>p</i> -nitrobenzoylate d'éthyle	62	2006
— de baryum acide	62	2066	Nitrosophénate de baryte	56	510
— — neutre	62	2066	— de potasse	56	510
— de calcium acide	62	2066	— de soude	56	510
— de potassium	62	2066	Nitrosophénol	56	509
— de sodium	62	2066	Nitrosophényline	55	373
Nitropropane	55	237	Nitrosopropionate de baryum	60	305
<i>m</i> -Nitropropénylbenzoate d'ammonium	61	872	— de cuivre	60	306
<i>m</i> - — d'argent	61	872	— d'éthyle	60	306
<i>m</i> - — de baryum	61	872	Nitrosoterpine	55	694
<i>m</i> - — de calcium	61	872	Nitrosothymol	56	558
<i>m</i> - — de cuivre	61	872	Nitrosulfates	11	413
Nitroprussiates. Voir Nitroferri-cyanures			— de potasse	12	172
Nitropurpurine	56	717	Nitrosulfobenzide	55	377
Nitropyroméconate d'argent	62	1757	Nitrosulfures de fer	20	57
— de baryum	62	1757	Nitrotéréphthalate d'argent	61	1281
— de calcium	62	1757	Nitrotoluate de baryum	61	745
— de potassium	62	1757	— calcique	61	744
— de sodium	62	1757	α - — de baryum	61	729
Nitropyromucate d'argent	62	1751	α - — de calcium	61	729
— de baryum	62	1751	α - — de potassium	61	729
— de calcium	62	1751	β - — de baryum	61	730
— de plomb	62	1751	β - — de calcium	61	730
Nitroquercite	56	304	γ - — de baryum	61	730
Nitroquinoléines	65	951	<i>m</i> -Nitro- <i>p</i> -toluate de baryum	61	744
Nitroquinon	53	558	(s) <i>m</i> - — de baryum	61	737
			<i>m</i> -Nitro- <i>p</i> -toluate de calcium	61	744
			<i>m</i> - — <i>p</i> -toluate de plomb	61	744
			<i>o</i> - — <i>p</i> -toluate d'ammonium	61	744

<i>o</i> -Nitro- <i>p</i> -toluate d'argent	61	744
(<i>a</i>)- <i>o</i> -Nitrotoluate de baryum	61	736
(<i>v</i>)- <i>o</i> — de baryum	61	736
<i>o</i> — <i>p</i> -toluate de baryum	61	744
(<i>a</i>)- <i>o</i> — de calcium	61	736
<i>o</i> — <i>p</i> -toluate de calcium	61	744
<i>o</i> — <i>p</i> — de cuivre	61	744
<i>p</i> -Nitrotoluate d'ammonium	61	737
<i>p</i> — de baryum	61	737
<i>p</i> — de calcium	61	737
<i>p</i> — d'éthyle	61	737
<i>p</i> — de magnésium	61	737
Nitrotoluidines	65	579
Nitrotolylisobutyrate d'argent	61	821
Nitrotropine	66	495
Nitro-uvitate de baryum	61	1288
— de calcium	61	1288
— de potassium	61	1288
Nitrovalérate d'argent	60	371
— de baryte	60	371
— de chaux	60	371
— ferrique	60	371
— de plomb	60	371
Nitrovalérate d'ammonium	63	2254
— d'argent	63	2254
α -Nitroxybenzoate de baryum	62	1821
β - — de baryum	62	1822
γ - — de baryum	62	1821
Nitroxyéthylbenzonitrile	62	1806
Nitroxylate de baryum	61	759
— de calcium	61	760
— d'éthyle	61	760
Nitroxyméthylbenzonitrile	62	1806
Noir d'aniline	65	1461
Noir animal	5	34
— — Analyse du —	31	245
— — Préparation du — lavé	34	496
Noir de fumée	5	34
— —	7	27
Noirs d'os. Analyse des —	84	299
Nomenclature chimique	1	46
— — —	1	4
— — Corps composés	IX	4
— — — simples	VIII	4
Nonodécylate d'argent	60	476

Nonodécylate de baryum	60	476
— de calcium	60	476
— de cuivre	60	476
Nontronite	20	116
Nonylamine	64	96
Nonylénate d'argent	61	571
— de baryum	61	571
— de calcium	61	571
— de plomb	61	571
Nonylène	55	322
Norisosaccharate d'ammonium	63	3065
— d'argent	63	3065
Norisosaccharate de baryum	63	3065
— de calcium	63	3065
— de cuivre	63	3065
— de magnésium	63	3065
— de plomb	63	3065
— de potassium	63	3065
— de strontiane	63	3065
— de zinc	63	3065
Noropianate de plomb	63	2594
Notation atomique	55	102
— — des acides	55	108
— — des alcalis et des amides	55	110
— — des alcools	55	106
— — des aldéhydes et acétones	55	107
— — des carbures	55	104
— — des éthers	55	109
— — Atomicité	LXXXVIII	4
— — Poids atomiques	-LXIV	4
— — — moléculaires	-LXIX	4
— de Gerhard	1	138
— typique	55	97
Nucite	56	378
Nucléines	74	122
Nucléine	75	559
— de la caséine	75	1186
— du cerveau	75	563
— du jaune d'œuf	75	562
— du lait	75	564
— de la laitance	75	562
— de la levure	75	564
— du pus	75	561
— du sperme	75	562
Nucléalbumine	75	981
Nutrition	74	



Obésité	75	431
Ocre. Voyez Oxyde de fer.		
Ocre de nickel	23	176

Octaminiques purpurés et roséocobaltiques. Sels —	23	89
Octibbehite	10	101

Octodécylcarbonate d'argent	60	476	Oléate de chrome	61	588
— de baryum	60	476	— de cobalt	61	588
— de calcium	60	476	— de cuivre	61	588
— de cuivre	60	476	— d'éthyle	61	589
Octohydrure de fluoranthène	55	629	— de magnésie	61	588
— de phénanthrène	55	605	— de méthyle	61	589
Octolactone	62	1610	— de nickel	61	588
Octométhoxybenzoïde	62	1819	— de plomb neutre	61	589
Octylamines	64	94	— — basique	61	589
Octylbenzoate d'argent	61	830	— de potassium acide	61	588
Octylène	55	319	— — neutre	61	588
— dinitré	55	321	— de sodium	61	588
Octylglycol	56	206	— —	61	592
Octylidène	55	321	— de strontium	61	588
Octylois	56	122	— de zinc	61	588
Octylphosphines	69	357	Oléine	56	262
Octylsulfine	69	103	Oligiste	9	65
Œil	75	636	—	9	215
— Choroïde de l' —	75	641	Oligoclase	9	127
— Cornée de l' —	75	636	—	10	76
— Corps vitré de l' —	75	639	Oligosidères	10	178
— Cristallin de l' —	75	637	Olivénite	9	189
— Humeur aqueuse de l' —	75	637	Olivine	9	214
— Rétine de l' —	75	640	Ombellate de baryum	63	2333
— Scclérotique de l' —	75	637	— de calcium	63	2333
Œnanthamide	67	321	— de cuivre	63	2333
Œnanthol	58	868	— de plomb	63	2333
—	61	1122	— de potassium	63	2333
Œnanthonitrile	67	321	— de sodium	63	2333
Œnanthylates	60	418	Ombelliférone	56	786
Œnanthylate d'ammoniaque	60	418	—	63	2333
— d'argent	60	421	Ondes lumineuses. Transformation		
— de baryte	60	419	des —	1	863
— de calcium	60	419	Ongles	75	651
— de cuivre	60	420	Ononine	56	373
— de cumyle	61	798	Onospine	56	373
— de plomb	60	420	Oolithiques. Minerais. —	47	10
— de potasse	60	419	Opale	9	93
— de soude	60	419	—	9	224
— de zinc	60	420	Ophites	9	219
Œnanthylène	55	817	Opianate d'argent	63	2599
Œnanthylidène-urée	67	633	— de baryum	63	2599
— -uréide	67	633	— de plomb	63	2599
Œnoglucine	56	650	— de potassium	63	2599
Œschynite	18	111	— de sodium	63	2599
Œuf	75	1123	Opium. Généralités sur l' —. Alca-		
— Albumen de l' —	75	1127	loïdes de l' —	66	181
— Conserve des —	91	649	Or	9	25
— Jaune de l' —	75	1130	et vol. 28. 29. 31. 52. 53.		
— Pigments du jaune d' —	75	1149	— Affinage de l' —. Voyez Métallur-		
— Putréfaction des —	71	738	gie de l'or. Séparation et affinage		
Oldhamite	10	64	des métaux précieux		
Oléamide	67	335	— Alliages de l' —	29	96
Oléandrine	66	100	— Analyse de l' —	31	69
Oléate d'ammonium	61	588	— — de l' — au chalumeau	31	534
— d'argent	61	589	— — des minéraux et minerais —	29	186
— de baryum	61	588	— — des produits d'art	29	181
— de calcium	61	588			

Or. Applications de différentes méthodes de recherche à l'analyse des substances aurifères.	29	139
— Bibliographie de l' —	29	233
— — — — —	53	325
— Caractères distinctifs des sels d' —	29	94
— Combinaisons avec l'azote	29	66
— — avec le tellure et le sélénium.	29	71
— Considérations générales sur l' —	52	5
— Dosage de l' — par les procédés électrolytiques	29	135
— — par les — de laboratoire.	29	103
— Dosage et recherche de l' — par les — pyrognostiques	29	133
— — de l' — par les — spectroscopiques	29	134
— — — par la voie humide.	29	127
— — — par la voie mixte.	29	131
— — — par la voie sèche.	29	104
— Propriétés chimiques de l' —	29	42
— — physiques de l' —	29	38
— pur. — chimiquement pur.	29	43
— Recherche de l' —. Voyez Dosage et Recherche de l' —		
— — de l' — combiné et détermination de l'état chimique de l' —	29	136
— Séparation de l' — d'avec les autres métaux.		
— — d'avec l'antimoine et le tellure	29	146
— — d'avec l'argent	29	161
— — — par la cémentation.	28	6
— — — par le soufre et la litharge.	28	5
— — — par le sulfure d'antimoine	28	6
— — — et le cuivre.	29	168
— — — et le platine.	29	175
— — — — —	29	176
— — — — l'antimoine, le plomb et le tellure.	29	168
— — d'avec l'arsenic	29	139
— — d'avec le bismuth.	29	152
— — d'avec le cobalt.	29	150
— — d'avec le cuivre.	29	153
— — l'étain.	29	150
— — d'avec le fer.	29	147
— — d'avec l'iridium	29	180
— — d'avec le manganèse	29	146
— — d'avec le mercure	29	160
— — d'avec le nickel	29	149
— — d'avec le palladium	29	177
— — — et l'argent	29	178
— — du platine.	29	172
— — d'avec le plomb.	29	151
— — d'avec le rhodium et l'argent.	29	179
— — d'avec le tellure.	29	144
— — d'avec le zinc.	29	148

Or. <i>Exploitation et traitement du minerai</i>	52
— <i>Traitement des minerais auro-argentifères</i>	53
GÉNÉRALITÉS.	
— Introduction sur l' —	52 1
— Essais. Méthodes d' — dans les centres industriels	29 215
— — — appliquées à des produits spéciaux	29 230
— — — dans les centres de production	29 192
— — — des alluvions.	29 202
— — — des minerais complexes	29 211
— — — des quartz aurifères	29 193
— — — des sulfurets.	29 198
— — — des tailings	29 195
— — — spéciales d' — de Plattner	29 201
— — — de Schwartz	29 202
— — — de Stapff.	29 202
I. <i>Exploitation des différents minerais. Procédés et méthodes de traitement des minerais.</i>	
— EXPLOITATION DES ALLUVIONS.	
— Traitement industriel des alluvions superficielles des vallées à faibles pentes.	
— — Aperçu des méthodes de traitement des alluvions	52 17
— — Méthodes primitives du travail individuel. Description et mode d'emploi des appareils. Conditions économiques du travail individuel.	52 6
— Travaux préparatoires	52 20
— Mode d'exploitation. Description et emploi des appareils de lavage américains	52 27
— Description et emploi des appareils de lavage sibériens	52 35
— — — portés sur dragues	52 43
— Autres appareils de lavage	52 45
— Conditions économiques du traitement	52 47
— Alluvions des vallées à forte pente et des plateaux	52 62
— — Exploitation par la méthode hydraulique. Distribution de l'eau sur les travaux. Évacuation des débris et amalgamation de l' —	52 62
— Mode de travail. Conditions économiques. Élévateurs hydrauliques	52 71
— Principe de la méthode. Aperçu de la méthode. Travaux préliminaires	52 50
— Exploitation des alluvions recouvertes.	

Or. Alluvions. Introduction. Travaux préparatoires. Travaux d'exploitation. Lavage des graviers. Récolte de l'—, vacuation des débris. Conditions économiques	52	83
— PROCÉDÉS ÉLECTROLYTIQUES. Principes généraux des procédés —	53	294
— — Appareils d'électrolyse	53	304
— — Emploi de l'électrolyse pour favoriser l'amalgamation de l'— natif	53	307
— — Décomposition par l'électricité, après traitement préalable du minerai	53	312
— — Préparation par voie électrolytique d'un réactif destiné à l'attaque des minerais d'—	53	310
— — Dissolution par électrolyse d'un composé aurifère, laissant l'— inattaqué	53	315
— SÉPARATION DE L'— ET AFFINAGE DES MÉTAUX PRÉCIEUX.		
— Considérations générales	53	258
— Séparation de l'— et du platine.	53	291
— — par l'acide nitrique	53	264
— — de l'— et de l'argent par le chlore gazeux	53	287
— — Procédé Gutzkow	53	279
— — par l'acide sulfurique	53	270
— — Variante du procédé par l'acide sulfurique.	53	276
— — Deuxième variante du procédé par l'acide sulfurique	53	278
— Séparation d'avec l'antimoine.	29	142
II. Traitement des minerais auro-argentifères. Introduction.	53	1
— Traitement des — par l'amalgamation. Principes généraux	53	3
— Principes de l'amalgamation directe	53	4
— Appareils américains	53	21
— — Méthodes américaines	53	101
— Appareils européens	53	19
— — Méthodes européennes.	53	89
— Appareils hispano-américains.	53	17
— — Méthodes hispano-américaines.	53	78
— Description et fonctionnement des appareils de grillage et de chloruration	53	60
— Fabrication des réactifs employés dans l'amalgamation. Préparation du magistral. — du sulfate de cuivre à l'aide du ciment	53	10
TRAITEMENT DES MINÉRAIS AURO-ARGENTIFÈRE PAR LA LIXIVIATION. Considérations générales	53	120
Or. Lixiviation des minerais. I. — Procédé Mac Arthur et Forrest	53	166
— — — Patera	53	124
— — — Russell	53	146
— — — Traitement des pyrites cuivreuses argentifères et aurifères, dans les usines européennes	53	171
— — Modifications à apporter aux traitements par voie humide.	53	175
II. TRAITEMENT DES MINÉRAIS COMPLEXES, de plomb, de cuivre et de métaux précieux dans une usine européenne.	53	246
— — Opérations préliminaires pour obtenir le plomb d'œuvre		
— — — Traitement du plomb d'œuvre.	53	247
— — — du cuivre noir	53	256
— — — par voie de fusion. Considérations générales	53	215
— — Description des appareils américains pour la fonte plombeuse.	53	216
— — Traitement des minerais complexes d'or, d'argent et de cuivre. Fabrication des mattes.	53	185
— — — dans une usine américaine.	53	200
— — Traitement — — d'or, d'argent et d'autres métaux par fusion. Considérations générales	53	183
— — Traitement dans une usine américaine	53	221
III. TRAITEMENT DU QUARTZ AURIFÈRE.		
— — Exposé de la méthode. Définition des usines de traitement	52	101
— — Étude de quelques variantes dans le traitement des quartz aurifères exceptionnels	52	176
— — — — normaux	52	164
— — — Moulins à or. Concentrés produits dans les moulins à or. Utilisation des — produits dans les —	52	135
— — — Étude détaillée d'un moulin à or. Observations sur le travail. Concentration des sulfures aurifères	52	122
— — — Étude sommaire de quelques variétés de — à or.	52	145
— — — Conditions économiques du travail du moulin à or	52	130
— — — Étude détaillée d'un moulin à or. Conditions d'installation. Étude de l'installation. Appareils d'amalgamation. Conduite du travail	52	104
Orange d'alizarine.	56	717
— de garance.	56	768
Orcacétéine.	56	620
Orcacétophénone	56	620
Orcéine.	88	244

Orcène-dialdéhyde	58	836
α — — — — —	58	837
β-Orcène-dialdéhyde	58	837
Orcine	88	241
— Action de l'aniline sur l' —	65	1497
— Dérivés de l' — et des anhydrides	56	617
— obtenus par substitution.	56	617
— Préparation. Propriétés. Réactions de l' —	56	617
Orcine-2	56	617
— β.	56	626
— amylique.	56	626
— aurine.	56	620
— diacétique.	56	620
— dihenzoïque.	56	620
— dihutyrrique.	56	620
— éthylique.	56	620
— méthylique.	56	620
— monoacétique.	56	619
— phtaléine.	56	620
— stéarique.	56	620
Orcinphthaléine	63	2861
Orcylaldéhyde.	56	707
Orcylaldéhydaniline.	58	835
Orcylaldéhyde.	58	834
Orgueillite	10	301
Ornansite	10	280
Ornithine.	75	1065
Orpiment ou orpin, ou sulfure jaune d'arsenic	5	539
— — — — —	9	40
Orseille.	56	625
— — — — —	88	245
Orsellate de baryum	63	2267
Orthoamido-orthonitro-paranitro - phénol	56	532
Orthoamido-orthonitrophénol	56	532
Orthoamido-paranitrophénol	56	531
Orthoamidophénol.	56	525
Orthoanisidine	56	525
Orthoazophénol	56	787
Orthohenzyltoluène	55	552
Orthohromonitrotoluéate de baryum	61	746
Orthohromophénol	56	504
Orthohromotoluène	55	398
Orthobromotoluylate d'argent.	61	718
— — de baryum	61	718
— — de calcium	61	718
Orthochlorobenzoate d'ammonium	61	664
— d'argent	61	664
— de baryum.	61	664
— de calcium	61	664
— d'éthyle.	61	664
Orthochlorophénol	56	500
Orthochlorotoluène	55	389
Orthocoumarate d'argent	62	1969
— de baryum.	62	1968

Orthocoumarate de plomb	62	1968
— de zinc.	62	1969
Orthocrésol.	56	542
Orthocrésolphtaléine	56	542
— — — — —	63	2695
Orthocrésyliques. Composés —	69	392
Orthocrésylol. Propriétés et dérivés de l' —	56	541
Orthocumophénol.	56	553
Orthodiamido- <i>m</i> -xylol.	65	1244
Orthodibenzylcarbonate d'argent	61	938
Orthodiméthylbenzine	55	424
Orthodinitrobenzine	55	873
Orthodioxyazobenzol	56	787
Orthodioxybenzoate de baryum.	63	2231
Orthodioxybenzol.	56	579
Orthodiphényle bromé	55	525
Ortho-diphénylène-méthane.	55	566
Orthoditolyle	55	551
Orthofluobenzoate de baryum.	61	660
— de calcium.	61	660
Orthoiodophénol	56	508
Orthoiodotoluène	55	406
Ortho-iodo-toluylate d'argent.	61	720
Orthométadihromotoluène.	55	401
Orthométatoluylénediamine.	65	1228
Orthonitrochlorophénol.	56	520
Orthonitro-éthylbenzine.	55	433
Orthonitrophénol	56	510
Orthonitrotoluène.	55	409
Orthonitrotoluylate de baryum	61	722
Ortho-oxyhenzaldéhyde	58	781
— Table des dérivés de l' —	58	784
Orthoparadiamidophénol	56	528
Orthoparadihromotoluène.	55	401
Orthoparadichlorophénol	56	501
Orthoparadioxytoluène	56	625
Orthoperiodate de soude	13	88
Orthophénylénédiamine.	65	1169
Ortho-phénylendipropionate d'argent	61	1311
Orthophényltolyle.	55	541
Orthophosphates	11	419
Orthophosphate céréux.	16	92
— cérrique	16	93
Orthophosphates de cuivre	26	84
— doubles de cuivre	26	85
— polyhasiques de —	26	85
Orthophosphate de didyme	16	136
Orthophosphates de glucinium	16	15
Orthophosphate de lanthane	16	116
Orthophosphates de thorium	16	65
Orthophosphate double de thorium	16	66
— d'yttrium	16	167
Orthophosphates de zirconium	16	45
Orthose.	9	124
— — — — —	PL. VII	9
— — — — —	10	75

Orthosilicates.	9	108	Oxalate d'aluminium	61	994
Orthosilicate de chaux	9	110	— d'ammonium.	61	990
Orthosulfophénate de plomb	56	482	— neutre d'ammoniaque	61	990
— de potassium.	56	481	— d'antimoine	61	1002
— de sodium.	56	482	— d'antimoine et de potassium	61	1002
Orthotoluate de baryum.	61	726	— d'argent	61	1006
— de calcium.	61	726	— de baryum acide.	61	993
— d'éthyle	61	726	— de baryum neutre.	61	993
— de sodium.	61	726	— double de baryum et d'alumi- nium	61	995
Orthotoluène-isoamylque.	55	456	— double de baryum et de chrome	61	993
Orthotoluidine	65	501	— de bismuth.	61	1002
— Acides sulfonés de l' —	65	519	— — basique.	24	90
— Amines dérivées de l' —	65	516	— — neutre	24	89
— Dérivés acides de l' —	65	526	— — et d'ammonium.	24	90
— — carboniques de l' —	65	532	— — et de potassium.	24	90
Orthotolylènediamine	65	1215	— de calcium.	61	992
Orthotolylldiamidine.	65	536	— de calcium et de chlorure de calcium.	61	992
Orthotolylhydrazine.	65	707	— céréux.	16	96
Orthotriphénylméthane-carbonate d'argent.	61	969	— de chrome et d'ammonium	61	995
Orthoxénol	56	548	— grenat de — et d' —	61	995
Orthoxylène.	55	424	— de chrome et d'argent.	61	996
Orthoxylénol	56	548	— — et de baryum.	61	996
Orthoxylidines	65	650	— — et de calcium.	61	996
Orthoxyphénylurée	56	526	— — et de potassium	61	996
Os. Analyse des —	31	243	— — et de plomb.	61	996
— —	34	60	— bleu de chrome et de potassium	61	995
— Cal des —	75	619	— rouge de chrome et de potassium	61	995
— calcinés	31	243	— de chrome et de sodium.	61	996
— Carie des —	75	618	— de protoxyde de chrome.	20	259
— Cendres des —	75	604	Oxalates de sesquioxyde de chrome	20	271
— Voyez aussi poudre d'os	34	60	— cobalteux	61	1000
— Exostoses	75	618	— cobaltiques	61	1000
— Fabrication de l'ammoniaque avec les —	81	72	— de cobalt et d'ammonium	61	1000
— fossiles.	75	605	Oxalate de cuivre neutre	61	1001
— Matières minérales des —	75	608	— — et d'ammonium.	60	1001
— Moelle des —	75	606	— — et de potassium.	61	1001
— Nécrose des —	75	617	— — et de sodium	61	1001
— Ostéomalacie.	65	615	— — et de cuprammonium	61	1001
— Poudres d'os.	34	60	— de cuprammonium.	61	1001
— Rachitisme.	75	616	— de didyme.	16	138
Osbornite.	10	65	— double de didyme	16	139
Osmose	1	692	— d'erbium.	16	182
—	2	602	— d'étain neutre	61	1001
Osséine	68	1609	— d'étain et d'ammonium.	61	1001
—	75	607	— d'étain et de potassium	61	1002
Ostruthine	56	786	— d'étain et de sodium.	61	1002
Outremer			Oxalates de protoxyde d'étain	22	152
— d'argent	27	435	Oxalate ferreux.	61	998
— de lithine	14	51	Oxalates ferriques	61	998
Ovalbumine.	75	1133	Oxalate ferroso-ferrique	61	998
Oxacétylurée	67	691	— de fer et d'ammonium	61	998
Oxalallyline	65	1263	— de fer et de baryum.	61	999
Oxalane.	67	657	— — et de potassium	61	999
			— — et de sodium	61	999
			— — et de strontium.	61	999
Oxalates	61	989	Oxalates de glucinium.	16	20

Oxalates doubles de glucinium	16	20
Oxalate d'hydroxylamine	61	990
— de lanthane	16	119
— de lithine acide	61	991
— — neutre	61	991
— de magnésium neutre	61	994
— double de magnésium et d'ammonium	61	994
— — — et de potassium	61	994
— de manganèse	61	997
— double de manganèse et d'ammonium	61	997
— double de manganèse et de potassium	61	997
Oxalates de protoxyde de manganèse	21	162
Oxalate de mercure	61	1003
— mercurieux	61	1004
— mercurique neutre	61	1003
— de nickel neutre	61	1000
— — et d'ammoniaque	61	1000
— de nickel-ammonium et de nickel	61	1000
— double de nickel et de potassium	61	1000
— palladeux	61	1005
— neutre de palladium	61	1005
— de palladium et d'ammonium	61	1005
— de platine. Sel de Gros	61	1004
— de platine de Rawsky	61	1004
— platineux	61	1004
— de plomb	61	1002
— et nitrate de plomb	61	1003
— de potasse acide	61	990
— — neutre	61	990
— de rubidium acide	61	992
— — neutre	61	992
— de samarium	16	150
— de sesquistanéthyle	22	255
— de sodium acide	61	991
— — neutre	61	991
— de stannéthyle	22	238
— de strontium acide	61	993
— — neutre	61	993
— — et de chrome	61	993
— de tetramercurammonium	61	1003
— acide de thallium	61	1005
— neutre de thallium	61	1005
— de peroxyde de thallium	61	1005
— de thorium	16	68
— double de —	16	68
— uraneux	16	996
— double d'uranium et d'ammonium	61	996
— uranique	61	996
Oxalates de protoxyde d'uranium	22	12
Oxalate d'uranyle	61	996
— — et d'ammonium	61	997
— — et de potassium	61	997

Oxalates d'uranyle	22	38
Oxalate d'ytterbium	16	191
— d'yttrium	16	171
— de zinc	61	999
— — et d'ammonium	61	999
— — et de potassium	61	999
Oxalates de zirconium	16	49
Oxaldines	57	72
Oxalhydroxamates	67	393
Oxallylhydrazines	67	379
Oxaluramide	67	657
Oxalurie	75	875
Oxalylnaphtalide	68	1277
Oxalyluréide	67	660
Oxamide	67	364
— Dérivés alcooliques de l' —	67	368
Oxanilates	68	1224
Oxanilide	68	1229
— Dérivés de l' —	68	1231
Oxanthranol	57	405
Oxatoluate d'argent	62	2098
— de baryum	62	2098
— de plomb	62	2098
Oxéthylamine	56	199
Oxéthylbutyrate d'argent	63	2218
— de baryum	63	2218
— de calcium	63	2218
Oxéthylénamine	56	198
γ-oxéthylmalonate d'argent	63	2454
— de baryum	61	1075
γ- — —	63	2453
Oxétone	63	2218
— -carbonate d'argent	63	2218
— de baryum	63	2218
— de calcium	63	2218
Oxime	63	2347
Oxindol	68	1066
Oxocténol	56	709
Oxonates	67	755
Oxyacétophénone-carbonate d'argent	63	2341
Oxyacrylate d'ammonium	62	1628
— d'argent	62	1628
— de calcium	62	1628
— de potassium	62	1628
— de sodium	62	1628
Oxyammoniaque ou Hydroxylamine	4	445
— Action de l' — sur l'éther oxalique	4	452
— Dérivés benzoïques de l' —	4	453
— diéthylée	4	456
— — laurétine	67	609
— Propriétés de l' —	4	447
— Sels de l' —	4	449
Oxyanthracène	38	646
m-Oxyanthracoumarine	63	2686

Oxyanthraquinon	56	712	Oxybutyrate α - de plomb	62	1553
m- —	58	681	— de potassium	62	1551
o- —	58	680	β - — de sodium	62	1555
Oxyanthraquinone	56	712	— de zinc	62	1551
Oxyanthraquinones	88	649	α - — —	62	1553
Oxyanthraquinons	56	711	β -Oxybutyrate de zinc	62	1555
Oxyanthrarufine	56	727	β - — —	62	1556
Oxyanthrol	56	632	Oxycaféine	66	623
Oxyarachylamine	64	267	Oxycamphocarbonate de calcium	61	1211
Oxyazobenzols	56	787	— de cuivre	61	1211
—	68	1402	— de plomb	61	1211
Oxyazoïques. Composés —	67	173	— de potassium	61	1211
— Combinaisons —	68	1401	— de sodium	61	1211
Oxyazonaphtaline	68	1408	— de zinc	61	1211
Oxyazophényltoluides	68	1407	Oxycamphoronate d'argent	63	2782
p-Oxybenzamide	68	1107	— de baryum	63	2782
m-Oxybenzanilide	68	1314	— de calcium	63	2782
p- —	68	1315	— de plomb	63	2782
Oxybenzénylphénylénamidine	65	1275	— de potassium	61	2782
Oxybenzoate d'ammonium	62	1816	Oxycamphre	58	506
— d'aniline	62	1816	Oxycanthine	66	107
— de baryum	62	1816	α -Oxycaproate d'ammonium	62	1585
— de cadmium	62	1816	σ - d'argent	62	1585
— de calcium	62	1816	γ - — —	62	1586
— de cuivre	62	1816	δ - — —	62	1587
— de méthylphénylammonium	62	1816	α - — — de baryum	62	1585
— de tétréthylammonium	62	1816	γ - — —	62	1586
— de thallium basique	62	1811	δ - — —	62	1587
— de thallium neutre	62	1816	γ - — — de calcium	62	1586
— de triéthylphénylammonium	62	1816	α - — — de cuivre	62	1585
Oxybenzonitrile	68	1106	α - — de magnésium	62	1585
Oxybenzophénone	57	369	α - — de potassium	62	1585
p-Oxybenzoyloxybenzoate de ba-			α - — de sodium	62	1585
ryum	62	1830	α - — de zinc	62	1585
p- — de sodium	62	1830	Oxycaproïne	64	257
Oxybromure d'antimoine	22	365	Oxycaprylamine	64	206
Oxybromures de bismuth	24	52	Oxycaprylate d'argent	62	1605
Oxybromure de carbone	5 ⁹	233	— de sodium	62	1604
— de fer	20	76	Oxychétamine	66	85
— mercurique	26	202	Oxychlobromure de phosphore	5	457
— de phosphore	5	468	Oxychlorures	9	104
— de plomb	25	35	— ammoniacaux	17	95
Oxybromures de soufre	5	188	Oxychlorure d'antimoine	22	364
— de vanadium	19	148	Oxychlorures d'antimoine	22	358
— de zinc	17	102	— de bismuth	24	48
Oxybromure de zinc ammoniacal	17	103	— de bore	6	53
— de zirconium	16	35	Oxychlorure de cacodyle	69	240
Oxybutyramine	64	251	— de calcium	15	63
Oxybutyrate d'argent	62	1551	— de carbone. Analyse de l' —	5 ⁸	223
α - — —	62	1553	— — Préparation et mode de for-		
β - — —	62	1556	— — — — — formation de l' —	5 ²	217
— de baryum	62	1551	— — Propriétés chimiques et phy-		
β - — de cadmium	62	1556	— — — — — siques de l' —	5 ²	220
— de calcium	62	1551	— de cérium	16	80
α - — —	62	1553	— de chrome	20	283
β - — —	62	1555	— de cuivre	26	44
— de cuivre	62	1551	Oxychlorure de didyme	16	128
β - — —	62	1555	Oxychlorure de fer	20	74

Oxychlorures de gallium	16	212
— de glucinium	16	8
— de lanthane	16	108
— de magnésium	15	114
— et de phosphore	15	115
— de manganèse	21	111
— mellique	61	1442
Oxychlorures de molybdène	19	63
Oxychlorure de niobium	18	37
Oxychlorures de phosphore	5	453
Oxychlorure ou Chloroxyde de phosphore	5	454
— — Préparation de l' —	5	455
Oxychlorures de plomb	25	32
Oxychlorure métaphosphorique	5	458
— pyrophosphorique	5	458
Oxychlorures de sélénium	5	216
— de silicium	6	218
— de soufre	5	170
Oxychlorure de soufre $S^{2}OCl^{4}$	5	187
— de stannéthyle	22	254
— de tungstène	18	227
Oxychlorures de vanadium	19	144
— de zinc	17	90
— — ammoniacaux	17	95
— — formés par dissolution de l'oxyde	17	91
— — — par précipitation incomplète	17	92
— — dérivés de l'évaporation du chlorure	17	93
— — des chlorures ammoniacaux	17	94
— — Emploi industriel des —	17	94
Oxychlorure de zinc. Peinture à l' —	93	186
— de zirconium	16	34
Oxycholine	75	586
Oxychrysazine	56	726
Oxycitraconate d'ammoniaque	63	2491
— d'argent	63	2491
— de baryum	63	2491
— de calcium	63	2491
— de magnésium	63	2491
— de plomb	63	2491
— de potassium	63	2491
— de strontium	63	2491
Oxycitrate d'argent	63	2990
— de baryum	63	2990
— de calcium	63	2990
— de cadmium	63	2990
— de cuivre	63	2990
— de mercure	63	2990
— de plomb	63	2990
— de potassium	63	2990
— de sodium	63	2990
— de zinc	63	2990
Oxycobaltiaques. Sels —	23	141
Oxycoménate d'ammonium	63	2783

Oxycoménate de baryum	63	2783
— de potassium	63	2788
Oxycoumarine	56	786
Oxycrotonate d'argent	62	1645
— de baryum	62	1645
— de plomb	62	1645
Oxycrysazine	56	726
—	58	727
Oxycumène	56	559
Oxycumènes	56	553
Oxydants. Action des — sur les sels ammoniacaux	14	40
Oxydes	9	83
— hydratés	9	93
— salins cubiques de la formule $M^{2}O^{4}$	9	69
— salins non cubiques de la formule $M^{2}O^{4}$	9	76
— — — Produits artificiels analogues aux précédents	9	79
— Action des — sur le cyanogène	5 ^a	263
— Classification des —	11	125
— Hydrates des —	11	122
— Isomérisation des —	11	105
— Préparation des —	11	128
— Production artificielle des —	9	50
— — —	11	129
— Propriétés chimiques des —	11	112
— physiques des —	11	910
Oxyde d'acétyle	60	140
— d'allylène	58	470
— d'antimoine	22	327
— d'argent	27	289
— d'argentacétyle	55	183
— de benzoyle	61	654
— sous — ou oxydure de bismuth	24	30
— de bismuthéthyle	24	96
— de cacodyle	69	243
— de cadmium	9	52
— —	17	287
— — hydraté	17	289
— double de cadmium et potassium	17	240
Oxyde de carbone. Action de la chaleur sur l' —	5 ^a	83
— — de l'eau et des alcalis sur l' —	5 ^a	96
— — de l'étincelle électrique et de l'effluve sur l' —	5 ^a	94
— — de l' — sur les métaux	5 ^a	99
— — de l'oxygène sur l' —	5 ^a	85

(1) Les oxydes ne sont pas tous indiqués dans la liste ici donnée; on trouvera ceux non indiqués ici, en consultant la table aux noms des corps ou des composés auxquels ils se rattachent.

Oxyde de carbone. Action physiologique de l' —	5 ^a	102
— — réductrice et actions réductrices de l' —	5 ^a	98
— Applications de l' —	5 ^a	106
— Chaleur spécifique de l' —	5 ^a	82
— Combustion de l' —	5 ^a	89
— Composition de la flamme de l' —	5 ^a	86
— Dissociation de l' —	5 ^a	83
— Dosage de l' —	5 ^a	105
— Historique de l' —	5 ^a	75
— Météorites. Oxyde de — contenu dans les —	10	11
— Modes de formation et préparation de l' —	5 ^a	76
— Propriétés chimiques de l' —	5 ^a	83
— — physiques de l' —	5 ^a	81
— Réactions diverses de l' —	5 ^a	100
— Recherche et dosage de l' —	5 ^a	105
— Recherche toxicologique de l' —	31	355
— Température de combustion de l' —	5 ^a	89
— Température d'inflammation de l' —	5 ^a	91
Oxyde cérique	16	77
— de cérium. Extraction de l' —	16	78
— céroso-cérique	9	76
— de césium	9	52
Oxydes de césium	13 ^a	28
Oxyde magnétique de chrome anhydre	20	193
— — — hydraté	20	194
— salin de cobalt anhydre	23	21
— — — Hydrates de l' —	23	22
— cobaltoso-cobaltique	9	76
— salin de cuivre	26	30
— cuivreux ou oxydure de cuivre	26	24
— cuivrique	26	27
Oxydes de cuproammonium	26	108
Oxyde de cuprosacétyle	55	182
— de didyme	9	52
Oxydes de didyme	16	126
Oxyde de diphenylène	56	471
Oxydes salins d'étain	22	177
Oxyde d'éthyle	56	87
— d'éthylène	56	196
Oxydes de fer	20	31
Oxyde ferroso-ferrique	20	30
— de glucinium. Glucine	16	4
— graphitique de la fonte	5 ^a	29
— — du graphite électrique	5 ^a	29
— graphitique de la plumbagine	5 ^a	28
— d'indium	16	234
— isopropylénique	56	200
— de lanthane	9	56
— —	16	106
— de magnésium	15	108
— bi— de manganèse	21	53

Oxyde. Bi— de manganèse hydraté	21	63
— — Régénération du bioxyde de —	37	19
— protoxyde de manganèse anhydre	21	42
— — — hydraté	21	46
— rouge de manganèse, ou — brun, ou — salin, ou — manganoso-manganique	21	47
— sesqui — de manganèse anhydre	21	51
— — de manganèse hydraté	21	52
— rouge de mercure	9	58
— mercureux	26	153
— mercurique	26	154
— de mercure et allantoïne	26	161
— — Combinaisons d'urée et d' —	26	159
— de mésityle	57	301
Oxydes de nickel. Protoxyde anhydre et hydraté. Sesquioxyde ou peroxyde anhydre et hydraté. Oxyde Ni ²⁺ , et Oxyde Ni ⁴⁺	23	190
— — naturels	23	172
Oxyde intermédiaire de niobium	18	13
— pourpre d'or	29	50
— de phényle	56	477
— de phosphore	5	349
— — Bibliographie de l' —	5	355
— — Préparation de l' —	5	352
— de phosphore, — jaune	5	350
— — rouge	5	354
— rouge de plomb ou minium	25	53
— de potassium	12	25
— bi— de —	12	38
— per—	12	39
— protoxy de —	12	24
— sous— de —	12	24
Voyez aussi Potasse.		
Oxydes de pyrocresols	56	572
Oxyde de rubidium	13 ^a	40
— de samarium	16	148
— de sélénium	5	205
— de sesquistanméthyle	22	256
— de sesquistannamyle	22	262
— de sesquistannéthyle	22	249
— de sesquistannisobutyle	22	261
— de sesquistannisopropyle	22	260
— de sesquistanpropyle	22	259
— — Sels de l' —	22	260
— de silicium diéthyle	6	276
— — triéthyle	6	275
— — —	69	179
— de silicoheptyle et d'éthyle	69	191
— de silicopentyle	56	665
— —	69	184
— de sodium salin	13	63
— peroxyde de —	13	30
— protoxyde de —	13	19
— sous oxyde de —	13	19
— de stanméthyle	22	239

Oxyde de stannamyle	22	246
— de stannoéthyle	22	233
— de stannisobutyle	22	245
— Sels de l' — de —	22	245
— de stannisopropyle	22	244
— Sels de l' — de —	22	244
— de stauno-diéthyle	69	137
— — diméthyle	69	128
— — triéthyle	69	145
— — triméthyle. — hydraté de —	69	130
— de stanpropyle	22	242
— Sels de l' — de —	22	243
— de tétranitropyrocresol	56	572
— de tétraphényléthylène	56	217
— de thorium ou thiorine	9	88
— — — — —	16	57
— de trichlorosilicium	6	214
— de triéthylphosphine	69	320
— de triéthylstibine	69	219
— intermédiaire de tungstène	18	127
Oxydes intermédiaires de vanadium	19	94
Oxyde d'ytterbium ou ytterbine	16	190
— d'yttrium ou yttria	16	160
— de zinc. Analyse de l' —	31	122
— — Combinaison de l' — avec les oxydes	17	47
— — Composition de l' —	17	45
— — État naturel de l' —	17	37
— — Préparation de l' —	17	38
— — Propriétés chimiques de l' —	17	43
— — — physiques de l' —	17	40
— — Usages de l' —	17	45
— de zinc ammoniacal	17	49
Oxydes de zinc et de chrome	17	52
— — et ferrique	17	52
Oxyde de zirconium. Zircône	16	31
— — Combinaisons de l' — avec les bases	16	32
γ-Oxydécyrate d'argent	62	1615
γ — de baryum	62	1615
Oxydibromure de tungstène	18	231
Oxydiméthylpyrogallol	56	652
Oxydiphénylamine	65	412
Oxydiphényle	55	530
Oxydure de cuivre	26	24
Oxydurilate de calcium	62	1939
Oxyérucates	62	1699
Oxyéthénylisocœnanthilate de calcium	62	1683
Oxyfluorure d'antimoine	22	352
— de manganèse	21	102
— mercurique	26	215
— de plomb	25	26
Oxyfluorures de soufre	5	188
Oxyfluorure d'uranium	22	67
Oxyfluo-uranate de potasse	22	68

Oxyfluo-uranate de rubidium	22	68
Oxygène	4	1
— Absorption de l' — par les poumons	76	308
— Action de l' — sur les carbures d'hydrogène	55	90
— Action sur le cyanogène	5 ^e	256
— Bibliographie	4	35
— Caractères analytiques de l' —	4	20
— Chaleurs de combinaison des principaux corps simples avec l' —	4	16
— Combinaison avec le silicium	6	285
— — avec le tellure	5	229
— Combustion	4	11
— Dosage de l' — dissous dans l'Eau. Dosage rapide par la méthode Schutzenberger et Gérardin, de l' — contenu dans l'eau	31	410
— — Météorites. — contenu dans les —	10	6
— — Sang. — contenu dans le —	76	258
— Dissolution de l' — dans l'argent et la litharge	4	6
— État naturel de l' —	4	2
EXTRACTION DE L' — DE L'AIR. — par le procédé Boussingault	4	29
— — par le procédé Mallet, — par des procédés fondés sur certaines propriétés physiques de l'air.	4	33
— — par le procédé Sainte-Claire Deville et Dehray	4	30
— — par le procédé Tessié du Motay et Maréchal	4	31
— Historique	4	1
— Liquéfaction de l' —	4	3
— Moyens employés pour oxyder les corps	4	20
— PRÉPARATION DE L' — par différents procédés	4	21
— — par l'oxyde rouge de mercure, — par le bioxyde de manganèse	4	28
— — par le bioxyde de manganèse et l'acide sulfurique, — par le chlorate de potasse, — par un mélange de chlorate de potasse et de certains oxydes	4	25
— — par le chlorure de chaux, — par le sulfate de zinc	4	28
— Propriétés chimiques de l' —	4	9
— — physiologiques	4	8
— — physiques	4	2
— Rapports de l' — avec la levure	71	415
— Respiration	4	13
— Solubilité de l' —	4	3
— Spectre de l' —	4	8
— Usages de l' —	4	34

Oxygène. Volume d' — dégagé par les feuilles isolées des végétaux.	82	37	α -Oxyisovalérianate de cuivre . . .	62	1576
Oxyglutarate d'argent	63	2464	α — de magnésium	62	1576
— de calcium	63	2464	α — de sodium	62	1576
— de cuivre	63	2465	α — de zinc	62	1576
— de magnésie	63	2464	β -Oxyisovalérianate d'argent . . .	62	1579
— de plomb	63	2464	β — de baryum	62	1579
— de zinc	63	2464	β — de calcium	62	1579
Oxyhémoglobine	68	1597	β — de cuivre	62	1579
—	76	22	β — de zinc	62	1579
— Production et préparation de l'—.	76	23	Oxyitaconate d'argent	63	2490
— Propriétés physiques et chimi- ques de l'—	76	28	— de baryum	63	2490
Oxyheptylate d'argent	62	1603	Oxylépidène	57	388
— de baryum	62	1603	Oxymaléate d'argent	63	2489
Oxyhydromuconate de baryum . . .	63	2495	— de plomb	63	2489
Oxyhydrosorbate de calcium . . .	62	1672	Oxymandélate de chaux	63	2280
Oxyiodure d'antimoine	22	368	— de zinc	63	2280
— de mercure	26	213	Oxymargarate d'argent	62	1618
— de phosphore	5	475	— de magnésium	62	1618
Oxyiodures de plomb	25	40	Oxymésitène-carbonate de baryum.	62	1727
— de soufre	5	188	— — de calcium	62	1727
Oxyiodure de stannéthyle	22	236	<i>o</i> -Oxymésitylénate d'ammonium . .	62	1896
Oxyiodures de zinc	47	108	<i>o</i> — de baryum	62	1897
Oxyiodure de zirconium	46	36	<i>o</i> — de calcium	62	1896
Oxyisoamylamine	64	203	<i>o</i> — de potassium	62	1896
Oxyisobutylacétate d'argent . . .	62	1589	<i>o</i> — de zinc	62	1897
— de cadmium	62	1589	<i>p</i> — de baryum	62	1897
— de cuivre	62	1589	Oxymésitylène	56	554
α -Oxyisobutylacétate de zinc . . .	62	1588	<i>o</i> -Oxyméthylbenzoate d'argent . .	62	1853
Oxyisobutyrate d'ammonium . . .	62	1560	<i>o</i> — de baryum	62	1853
— d'argent	62	1561	<i>o</i> — de plomb	62	1853
— de baryum	62	1560	Oxyméthylène-phthalide	62	1999
— de calcium	62	1560	Oxyméthylsalicylate d'argent . .	63	2276
— de plomb	62	1561	— de baryum	63	2276
— de zinc	62	1560	— de calcium	63	2276
Oxyisocaproate d'argent	62	1589	Oxyméthyltéréphthalate de potas- sium	63	2613
— de baryum	62	1589	— de zinc	63	2613
Oxyisophthalate- γ -d'ammonium . .	63	2589	Oxymyristate d'argent	62	1617
— d'argent	63	2586	— de baryum	62	1617
— α —	63	2589	— de calcium	62	1617
— de baryum	63	2586	— de cuivre	62	1617
— α —	63	2589	— de plomb	62	1617
— α — de cadmium	63	2589	— de potassium	62	1617
— α — de calcium	63	2589	Oxynaphtoate d'ammonium . . .	62	2078
— β —	63	2590	— d'argent	62	2078
— β — de cuivre	63	2590	— de baryum	62	2075
— α — de potassium	63	2589	— —	62	2078
— α — de sodium	63	2589	— de calcium	62	2075
— α — de zinc	63	2589	— de plomb	62	2078
— β —	63	2590	Oxynaphtol	55	483
Oxyisoprovinate de calcium . . .	63	2466	—	56	630
— de plomb	63	2466	Oxynaphtoquinon. Dérivés de l'—.	58	609
α -Oxyisovalérianate d'argent . . .	63	1576	β - <i>o</i> -Oxynaphtoylbenzoate d'argent.	63	2407
α — de baryum	62	1576	— de baryum	63	2407
α — de calcium	62	1576	— de sodium	63	2407
			<i>o</i> -Oxynaphtoyltoluate d'argent . .	62	2410
			Oxynaphtylol	56	630

Oxynarcosine	66	284
Oxynévrine	56	759
—	64	267
Oxyoctylate d'argent	62	1608
— de plomb	62	1608
Oxyœnanthylamine	64	265
α-Oxyœnanthylates alcalins	62	1598
α-Oxyœnanthylate d'argent	62	1598
α- — de cuivre	62	1598
Oxyoléate de baryum	62	1697
Oxypérezone	62	2045
Oxyphénol	56	579
Oxyphénoltolylamine	63	1164
p-Oxyphénylacétate d'ammonium	62	1876
p- — d'argent	62	1876
p- — de calcium	62	1876
Oxyphénylbenzylacétone	57	381
o-Oxyphénylbutyrate de baryum	62	1939
Oxyphényldiméthylsuccinate de ba- ryum	63	2633
— de calcium	63	2633
Oxyphénylméthylisocrotonate de baryum	62	2031
— de calcium	62	2032
Oxyphénylsulfocarbimide	56	526
Oxyphénylsulfo-urée	56	526
Oxyphénylvalérianate de baryum	62	1950
Oxyphosphure de potassium	12	166
— de zinc	17	121
Oxyphtalate d'argent	63	2582
— de baryum	63	2582
— de cuivre	63	2582
— de potassium	63	2582
Oxypropylbenzoate d'ammonium	62	1927
— d'argent	62	1927
— de baryum	62	1927
— de cuivre	62	1927
— de plomb	62	1927
m-Oxypropylbenzoate de baryum	62	1929
m- — de plomb	62	1929
Oxypropylmalonate d'argent	63	2470
— de baryum	63	2470
— de calcium	63	2470
— de sodium	63	2470
Oxypurpurine	58	727
Oxypyridines	65	808
Oxypyrotartrate d'argent	63	2461
—	63	2466
— de baryum	63	2461
— de calcium	63	2461
— de cuivre	63	2461
— de potassium	63	2461
Oxypyruvate de cadmium	63	2212
— de calcium	63	2212
— de strontium	63	2212
Oxyquinoléines	65	959
Oxyquinon	56	710
—	56	736

Oxyquinon	56	787
—	58	569
Oxyquinone	56	729
—	56	787
Oxysorbate de baryum	62	1720
— de cadmium	62	1720
— de calcium	62	1720
Oxystéarate de potassium	61	587
Oxysubérate d'argent	63	2481
— de cuivre	63	2481
— de magnésium	63	2481
— de zinc	63	2481
Oxysulfazotinate de potasse	12	181
Oxysulfocarbamate d'ammoniaque	14	186
Oxysulfotungstates	18	214
Oxysulfures	9	49
— d'antimoine	22	391
Oxysulfure d'arsenic	5	541
Oxysulfures de baryum	15	17
Oxysulfure de bismuth	24	40
Oxysulfures de calcium	15	68
Oxysulfure de carbone. Analyse de l'—	5*	201
— — État naturel. Préparation et mode de formation de l'—	5*	195
— — Propriétés chimiques de l'—	5*	198
— — — physiques de l'—	5*	197
— de cérium	16	80
— de cobalt	23	29
Oxysulfures de cuivre	26	36
Oxysulfure de magnésium	15	117
— de manganèse	21	98
— d'uranium	22	57
Oxysulfures de zinc	17	66
Oxytéraphthalate d'argent	63	2592
— de baryum	63	2592
Oxytétrachlorure de soufre	5	185
— — et de sélénium	5	216
Oxytétrate d'ammonium	62	1738
— d'argent	62	1738
— de baryum	62	1738
— de calcium	62	1738
— de cuivre	62	1738
— de plomb	62	1738
— de potassium	62	1738
— de sodium	62	1738
Oxythymohydroquinon	56	711
Oxythymoquinon	58	594
Oxythymoquinons	56	710
Oxythymoquinone	56	710
Oxytoluate d'argent	62	1863
— de baryum	62	1866
— de cuivre	62	1863
m- — d'ammonium	62	1876
m- — d'argent	62	1867
m- — de baryum	62	1867
m- —	62	1873
m- — de calcium	62	1864

<i>m</i> -Oxytoluate de calcium	62	1867	γ -Oxyvalérianamide	62	1571
— — — — —	62	1873	Oxyvalérianate de calcium	62	1570
<i>m</i> - — de magnésium	62	1867	α -Oxyvalérianate d'argent	62	1568
<i>m</i> - — de plomb	62	1867	α — de baryum	62	1568
— — — — —	62	1873	α — de cadmium	62	1568
<i>o</i> - — d'argent	62	1872	α — de calcium	62	1567
<i>o</i> - — de baryum	62	1872	α — de cuivre	62	1568
<i>o</i> - — de calcium	62	1872	α — de zinc	62	1567
<i>o</i> - — de cuivre	62	1872	γ -Oxyvalérianate d'argent	62	1570
<i>o</i> - — de manganèse	62	1872	γ — de baryum	62	1570
<i>p</i> - — de baryum	62	1870	Oxyvalérolactone	63	2208
<i>p</i> - — de calcium	62	1863	Oxyxylate de baryum	62	1898
— — — — —	62	1870	β -Oxyxylate de baryum	62	1899
<i>p</i> - — de cuivre	62	1870	Ozokérite. Résines fossiles	7	437
<i>p</i> - — de manganèse	62	1870			
(<i>a</i>) O-Oxy- <i>m</i> -toluylaldéhyde	58	818	Ozone	4	37
P-Oxy- <i>m</i> -toluylaldéhyde	58	820	— Voir aussi Antozone	4	67
O-Oxy- <i>p</i> -toluylaldéhyde	58	821	— Bibliographie de l'—	4	68
P-Oxy- <i>o</i> -toluylaldéhyde	58	817	— Caractères analytiques de l'—	4	56
(<i>V</i>) O-Oxy- <i>M</i> -toluylaldéhyde	58	818	— Constitution et densité de l'—	4	41
Oxytrimellitate de baryum	63	2939	— Détermination de l'— dans l'atmosphère. Détermination qualitative, et — quantitative	4	63
Oxytrimésitate d'ammonium	63	2938	— Résultats donnés par les observations ozonométriques	4	64
— d'argent	63	2938	— Rôle supposé de l'ozone atmosphérique dans la nature	4	65
— de baryum	63	2938	— Etat naturel de l'—	4	59
— de calcium	63	2938	— Historique de l'—	4	57
— de magnésium	63	2938	— Préparation de l'—	4	48
— de potassium	63	2938	— de l'— par action de l'électricité sur l'oxygène	4	49
— de sodium	63	2938	— — — par électrolyse de l'eau	4	52
Oxyurée	67	610	— — — par action de l'acide sulfurique sur le bioxyde de baryum	4	53
Oxyuvitate- β -d'argent	63	2611	— — — par oxydation du phosphore	4	54
— β - de baryum	63	2611	— Propriétés chimiques de l'—	4	44
— <i>oo</i> - —	63	2609	— physiques de l'—	4	39
— <i>op</i> - —	63	2610	— Usages de l'—	4	67
— <i>m</i> - de calcium	63	2612			
— <i>oo</i> - —	63	2609			
— <i>op</i> - —	63	2610			
— <i>m</i> - de cuivre	63	2612			
— <i>m</i> - de potassium	63	2612			
γ -Oxyvaléramide	62	1570			
Oxyvaléramine	64	255			

P

Pachymose	56	787	Pallasite	10	360
Paille. Emploi de la — pour la fabrication du papier	83	223	Palmitamide	67	327
Pain. Analyse du —	91	462	Palmitates	60	459
Palagonite	20	126	Palmitate d'ammonium	60	460
			— d'argent	60	460
Palladium hydrogéné	4	141	— de baryum	60	460
			— de calcium	60	460
Pallasite	10	139	— de cuivre	60	460
			— de magnésium	60	460

Palmitate de plomb	60	460
— de potassium	60	460
— de sodium	60	460
— — acide	60	460
Palmitolate d'ammonium	61	622
— d'argent	61	622
— de baryum	61	623
— de cuivre	61	623
— de potassium	61	622
— de sodium	61	622
Palmitone	57	336
Palmitonitrile	67	328
Panabase	9	48
Pancréas	75	656
— Analyse du —	73	278
Pancréatine	68	1532
Papavérine	66	251
Papavérosine	66	288
 Papier. Le — et ses différentes sortes	83	
— Classification des papiers spé- ciaux	83	263
— Cartou	83	307
— Essais des Eaux utilisées dans la fabrication du —	83	401
— — des Matières premières utili- sées dans la — du — , Acides . .	83	340
— — — Aluns, Argiles, Kaolins . .	83	389
— — — Bases alcalines	83	349
— — — Chaux	83	388
— — — Chlorures de chaux	83	373
— — — Manganèses	83	382
— Essais des sodes	83	372
— des matières colorantes du — .	83	391
— des papiers	83	404
— <i>Fabrication des différents papiers.</i>		
— FABRICATION DU — AVEC LE BOIS.		
Pâtes mécaniques et chimiques .	83	186
— — AVEC LE CHIFFON. Apprêtage .	83	161
— Blanchiments divers de la pâte.	83	76
— — Collage	83	103
— — Coloration des pâtes	83	115
— — Composition des pâtes. Affi- nage ou raffinage des —	83	91
— — Préparation de la pâte . . .	83	42
— — Réglage du format et de l'épais- seur du —	83	144
— — Travail à la machine. Machi- nes diverses. Formation du — .		
Séchage et apprêt	83	125
— — —	83	144
— Fabrication à la cuve ou à la main. PAPIER DU JAPON. — DE CHINE	83	242
— — AVEC LA PAILLE	83	223
— DES PAPIERS PEINTS	83	290

Papier. Fabriques de —. Généra- lités. Fabrication. Générateur.		
Force motrice. Prix de revient .	83	311
— — —	83	334
— Historique et généralités sur la fabrication du —	83	1
— Matières premières. Chiffons . .	83	7
— — — Succédanés des chiffons .	83	18
Papiers de fantaisie	93	177
— peints	83	290
— — —	93	174
— Statistique de la fabrication du —	83	410
— Table des brevets concernant les — . Brevets pris du 1 ^{er} janvier 1870 au 31 décembre 1886	83	417
 Para-amido-quinoxaline	65	1236
— -azophénols	56	787
— -azophénol-phloroglucine . . .	56	787
Parabanates	67	662
Para-benzyltoluène	55	552
Parabine	56	435
Para-bromhydrocinnamate d'ar- gent	61	772
— de baryum	61	772
Parabromophénol	56	504
Parabromotoluène	55	400
Para-bromo-toluylate d'argent . .	61	719
— — — de baryum	61	719
— — — de calcium	61	719
— — — de cuivre	61	719
Paracamphorate de baryum	61	1205
Paracellulose	72	6
Parachlorobenzoate d'argent . . .	61	666
— de baryum	61	666
— de calcium	61	666
— de méthyle	61	666
Parachlorophénol	56	500
Parachlorotoluène	55	389
Paracholestérine	56	169
Paraconate de calcium	63	2213
— de sodium	63	2214
Paraconicine	66	163
Paracumarate d'ammonium	62	1989
— d'argent	62	1989
— de cadmium	62	1989
— de cuivre	62	1989
Paracrésol	56	544
Paracrésylol. Propriétés. Réactions.		
Dérivés du —	56	544
Paracrésylphosphine	69	388
Paracrésylphthalimide	68	1310
Paracyanogène	5 ^a	268
Para-dibromodiphénylène	55	526
Paradichlorobenzol	55	350
Paradiéthylbenzol	55	448
Paradigitogénine	56	871

Para-diiododiphényle	55	526
— -diméthylbenzine	55	429
Paradinotrobenzine	55	373
Para-dinitro-dihenzyle	55	549
Paradioxyazobenzol	56	787
Para-dioxybenzaldehyde	58	828
Paradioxybenzol	56	599
—	75	911
Paradioxytéréphtalate d'ammo - nium	63	2806
— d'argent	63	2806
— de baryum	63	2806
— de calcium	63	2806
— de plomb	63	2806
— de potassium	63	2806
— de sodium	63	2806
Paradipate de zinc	64	1095
Paradipériodate de soude	13	86
Para-diphényle-benzine	55	640
— — — chromé	55	525
— — — chloré	55	524
Paradiphosphonium. Composés du —	69	344
Paradipimalate de sodium	63	2469
Para-dipropylbenzine normale	55	456
Paradiscine	56	696
Para-ditolyle	55	551
— -éthylidibenzyle	55	559
Paraéthylphénol	56	552
Para-éthyltoluol	55	442
Paraffine	55	325
Parafluobenzoate d'argent	64	661
— de baryum	64	661
— de calcium	64	661
— d'éthyle	64	661
Paraglobuline	68	1541
—	75	990
Para-hémoglobine	76	51
Para-iododinitrotoluène	55	407
—	55	415
Paraïodophénol	56	508
Paraïodotoluène	55	406
Paraïodo-toluylate d'argent	64	720
— — — de baryum	64	720
— -isocymène	55	449
Paralactate d'argent	62	1559
— de calcium	62	1588
— de zinc	62	1539
Paralumine	68	1532
—	68	1621
—	75	1102
Paraldéhyde	57	29
Paraldol	58	763
Paraménispermine	66	150
Paramide	64	1439
—	68	1082
Paramidophénol	56	527
Paramylon	56	446

Paranaphtaline	55	581
Paraniline	65	1305
Paranisidine	56	527
Paranitro-éthylbenzine	55	433
Paranitrohydrocinnamate de ha- ryum	64	778
— de calcium	64	778
— d'éthyle	64	778
Paranitrophénates métalliques	56	512
Paranitrophénol	56	512
— benzoïque	56	512
— méthylique	56	512
— phosphorique	56	512
Para - nitrophényldibromopropio - nate de haryum	64	781
— — — de calcium	64	781
— — — d'éthyle	64	781
Paranitrotoluène	55	410
Para-nitro-toluylate d'argent	64	722
— — — — de baryum	64	722
— — — — d'éthyle	64	722
— — — — de méthyle	64	722
— — — — de sodium	64	722
— — — — de zinc	64	722
Paranucléine	75	1186
Para-orssellate d'ammonium	63	2271
— d'argent	63	2271
— de baryum	63	2271
— de cuivre	64	2271
— de potassium	63	2271
Para-orthodiphénol	56	629
Para-oxybenzaldehyde. Dérivés di- vers, et — azotés du —	58	811
— -oxybenzide	62	1828
Paraoyisopropylsalicylate d'ar- gent	63	2309
— de cuivre	63	2309
Para-oxymandélate d'argent	63	2280
— de baryum	63	2280
— de cuivre	63	2280
Para-oxyphényllactate de calcium	63	2297
Paraoxyphénylsulfo-urée	56	527
Paraoxyphénylurée	56	527
Para-phénylbenzophénone	57	411
— -phénylène-diamine	65	1192
— — — — —	65	1209
Paraphényltolyle	55	542
Parapropénylbenzoate d'ammo - nium	64	871
— d'argent	64	871
— de baryum	64	871
— de cuivre	64	871
Para-propylisopropylbenzine nor- male	55	456
Parapropylméthylbenzine	55	450
Paraquinanizol	65	1607
Parasaccharose	56	420
Parasantonate de baryum	63	2365

Parasattonate de sodium	63	2365	Paroxybenzoate de calcium	62	1827
Parasantonide	56	737	— de cuivre	62	1827
Para-succino-dinitranilide	68	1239	— de méthylammonium	62	1827
Parasulfophénate d'ammonium	56	482	— de plomb	62	1827
— de baryum	56	482	— de tétréthylammonium	62	1827
— de calcium	56	482	— de zinc	62	1827
— de cuivre	56	482	Parvolines	65	859
— de magnésium	56	482	Passage des corps de l'état solide à l'état gazeux. Corps se volatilisant sans fondre	1	529
— de manganèse	56	482	Patchoulène	55	721
— de plomb	56	482	Pâtes alimentaires. Analyse des — alimentaires	91	464
— de potassium	56	482	Pâtes pour porcelaine et faïence. — Analyse des —	31	306
— de sodium	56	482	Pâtisseries. Analyse des —	91	465
— de zinc	56	482	Pattinsonnage	51	267
Paratoluat d'ammonium	61	740	Voyez également : Argent, métallurgie de l' — ; et désargention	51	267
— d'argent	61	740	Paytamine	66	96
— de baryum	61	740	Paytine	66	96
— de cuivre	61	740	Pechblende	9	75
— de potassium	61	740	Peckhamite	10	87
— de sodium	61	740	Pectine	56	437
Para-toluène-isoamylique	55	456	—	72	26
Paratoluides	65	594	Pectiques. Principes —. Méthodes de dosage des — dans les végétaux	80	195
Paratoluidine	65	561	— Recherche des principes — dans les végétaux	80	53
— Acides sulfonés de la —	65	587	Pectolactate de baryum	63	2785
— Dérivés alcooliques de la —	65	599	Pectose	56	436
— diazoïques de la —	65	602	—	72	25
— Sels de la —	65	566	Peinture. Voyez : Fabrication des couleurs	93	
— Substitution. Produits de — de la —	65	575	Peinture à l'aquarelle	93	172
Paratolylène-diamine	65	1230	Peintures au caoutchouc	93	189
— Dérivés non classés de la —	65	1232	Peinture à la cire et à l'encaustique — à la détrempe	93	184
Paratolylamidines	65	620	Peintures diverses	93	190
Paratotybenzoïne	65	1505	Peinture à fresque	93	170
Paratolyldiamines	65	615	Peintures à la gouache	93	171
Paratolyldiazine	65	707	— au goudron	93	188
Paratolytétramines	65	627	Peinture à l'huile	93	179
Paratolyltriamines	65	622	— aux huiles minérales	63	185
Paraxanthine	75	796	— à l'oxychlorure de zinc	93	186
Paraxénol	56	550	— au pastel	93	173
Paraxylène	55	429	— sur porcelaine au moule	42	490
— dibromé	55	430	Peintures au silicate	93	187
Paraxylènes dinitrés	55	431	— aux vernis	93	184
Paraxylène monobromé	55	430	— — passées au four	93	189
— mononitré	55	431	Peinture sur verre	40	454
— trinitré	55	431	— — Bibliographie de la — sur verre	40	476
Paraxylénol. Propriétés et dérivés du —	56	550	— — Fondants de la — sur verre	40	468
Para-xylidine	65	659	— — Harmonie des couleurs dans la — sur verre	40	461
Paraxylol	55	429			
Paraxyloquinone	56	613			
Parenchyme hépatique	75	662			
Paricine	66	468			
Pariétine	56	791			
Parnallite	10	272			
—	10	347			
Paroxybenzoate d'ammonium	62	1827			
— d'argent	62	1827			
— de baryum	62	1827			
— de cadmium	62	1827			

Peinture. Ouvrages étrangers en — sur verre	40	479	Pentaméthylarsine	69	260
Peinture sur vitraux	40	467	Pentaméthylbenzine	55	453
Voyez au vol. 40 les renseignements concernant les vitraux anciens, la fabrication, etc.			Pentaméthylbenzoate de baryum	61	1444
Pélargonamide	67	324	Pentaméthylènediamine	65	1546
Pélargonate d'argent	60	437	Pentaméthyléthol	56	122
— de baryum	60	436	Pentaméthylstibine	69	212
— de benzoyle	61	658	Pentane	55	280
— de calcium	60	436	— normal	55	282
— de cuivre	60	437	Pentaphénylchloréthane	55	673
— pélargonique	60	439	Pentaphényléthane	55	673
— de sodium	60	436	Pentaséléniure de phosphore	5	399
— de strontium	60	436	Pentasulfoarséniure de zinc	17	68
— de zinc	60	437	Pentasulfure d'ammonium	14	74
Pélargone	60	436	— d'antimoine	22	382
Pélargylène	55	322	— d'arsenic	5	540
Pellagre	75	653	— de baryum	15	17
Pelletiérine	66	183	— de calcium	15	68
Pélosine	66	110	— d'éthyle	69	99
Pelouze, Chimiste	1	100	— de phosphore	5	390
Pélutseine	66	110	— de potassium	12	82
Pentaborate de potasse	12	169	— de sodium	13	63
Pentabromate d'ammonium	61	685	— de strontium	15	44
— de calcium	61	685	Pentate d'ammonium	62	1724
— de potassium	61	685	— de baryum	62	1724
— de sodium	61	685	— de calcium	62	1724
Pentabromobenzol	55	366	— de cuivre	62	1724
Pentabromo-orcine	56	623	— de magnésium	62	1724
Pentabromophénate de brome	56	507	— de manganèse	62	1724
Pentabromophénol	56	507	— de plomb	62	1724
Pentabromorésorcine	56	595	— de potassium	62	1724
Pentabromothymol	56	558	— de sodium	62	1724
Pentabromotoluène	55	404	— de zinc	62	1724
Pentabromure de tungstène	18	230	Pentathionates	11	397
Pentacétonitrate de chrome	60	197	Pentathionate de baryte	15	30
Pentacétylène	55	476	— de potasse	12	130
Pentachloro-orcine	56	602	— de soude	13	94
Pentachlorophénol	56	503	Pentényldiphénylamidine	65	1327
Pentachlororésorcine	56	595	Pentényltoluyénamidine	65	1280
Pentachlorothymol	56	558	Pentlaudite	23	173
Pentachlorotoluènes	55	393	Pentoses	75	973
Pentachlorure de niobium	18	35	Pentylmalonate d'argent	61	1113
— orthoxygénique. Préparation du —	70	23	— de baryum	61	1113
— de tungstène	18	224	— de cadmium	61	1113
— d'uranium. Combinaison du — avec le chlorure de phosphore	22	63	— de calcium	61	1113
Pentadécylène	55	324	— de plomb	61	1113
Pentaéthylstibine	69	223	— de strontium	61	1113
Pentafluorure d'antimoine	22	353	Péonine	56	498
— de phosphore	5	435	Pepsine	71	157
Pentaïodure d'antimoine	22	369	—	74	215
— de phosphore	5	474	—	75	998
Pentalcools	56	293	— Etat naturel de la —	74	239
			Peptogènes. Matières —	74	241
			Peptones	68	1574
			—	74	84
			—	75	84
			—	75	993
			— Composition élémentaire des —	68	1580

Peptones. Historique et Préparation		
des —	68	157
— Propriétés chimiques des —	68	1578
— physiques des —	68	1577
— dans le lait.	75	1195
Perbromates	11	374
Perbromate de baryte	15	23
— de potasse.	12	111
Perbromobenzol	55	366
Perbromure d'acétylène	55	178
— d'or et de phosphore.	29	85
— de phosphore	5	467
Perchlorates	11	369
— Caractères des —	4	561
Perchlorate d'ammoniaque	14	81
— d'argent.	27	428
— de baryte	15	22
— de bismuth	24	66
— de cadmium.	17	302
— céreux.	16	88
— de chaux.	15	72
— de cuivre	26	78
— cuproammonique	26	115
— de didyme.	16	132
— de protoxyde de fer.	20	96
— de sesquioxyde de fer.	20	96
— de glucinium.	16	13
— de lanthane	16	113
— de lithine	14	47
— de magnésie	15	122
— de protoxyde de manganèse.	21	146
— mercurieux.	21	233
— mercurique	21	233
Perchlorates de plomb	25	74
Perchlorate de potasse.	12	107
— de rubidium.	13 ^a	18
— de soude.	13	77
— de strontiane	15	46
— de thorium	16	64
— de protoxyde d'uranium.	22	11
— d'yttrium	16	165
— de zinc	17	165
Perchlorobenzol.	55	358
Perchlorure d'acétylène. Forma- tion du —	55	174
— — Formation. Préparation. Pro- priétés du —	55	175
— d'antimoine	22	361
— de carbone.	55	148
— de fer	20	70
— de gallium.	16	210
— de manganèse	21	110
— d'or et de phosphore.	29	81
— et de sélénium	29	81
— et de soufre	29	81
— de phosphore	5	440
Perchlorure de plomb. — combiné au chlorure de calcium	25	31

Péceirine.	66	100
Pérezinone	62	2046
— d'argent	62	2046
— de baryum.	62	2046
— de calcium.	62	2046
— de cuivre	62	2046
— de fer	62	2046
— de plomb	62	2046
— sodique	62	2046
Pérezone	62	2044
Pérezonomixe.	62	2045
Perferricyanures	5 ^a	425
Perfluorure de manganèse	21	101
Périclase	9	50
Péridot.	9	108
—	9	214
—	10	77
—	20	117
— Synthèse du —	10	324
Péridot lithique.	9	111
Péridotites	9	217
Periodate d'ammoniaque	14	83
— d'ammoniaque et de lithine	14	83
Periodates d'argent.	27	431
— de baryte	15	24
— de cadmium	17	305
Periodate de chaux.	15	75
— de protoxyde de cobalt	23	41
Periodates de cuivre	26	79
Periodate de didyme	16	133
— de glucinium.	16	13
— de lanthane	16	113
Periodates de magnésie.	15	123
Periodate mercurieux.	26	236
— mercurique	26	236
— de protoxyde de nickel	23	213
— de plomb	25	73
— de potasse.	12	117
Periodates de soude	13	85
— de strontiane	15	46
Periodate de peroxyde de thallium	17	416
— de thorium	16	64
— d'yttrium.	16	165
Periodates de zinc	17	167
Periodate double de zinc et de po- tassium.	17	168
— de zirconium	16	44
Periodure d'acétylène.	55	180
— de plomb	25	39
Perles en verre.	40	403
Pernanganates	11	455
—	21	78
Pernanganate d'ammoniaque	21	91
— d'argent.	21	95
—	27	413
— de baryte	21	92
— de chaux.	21	93
— de cuivre	21	95

Permanganate de cuivre	26	101
— de didyme	16	138
— de lanthane	16	119
— de lithine	21	92
— de magnésie	21	94
— de protoxyde de manganèse	21	94
— de plomb	21	94
— de potasse	21	79
— de soude	21	91
— de strontiane	21	93
— de zinc	21	94
Pérowskite	9	136
—	9	215
— Pl. viii	9	
Peroxyde d'acétyle	60	150
— d'argent	27	297
— de butyryle	60	324
— d'isovaléryle	60	372
— de nickel	23	192
— d'or	29	52
— de potassium	12	39
— de sodium	13	30
— de thallium anhydre	17	343
— — hydraté	17	344
— Sels de —	17	410
— de zinc	17	53
Perséite. Propriétés, réactions de la —	56	336
— Recherche qualitative de la —	34	514
Perséleniocyanogène	67	580
Perséleniure d'antimoine	22	393
Persio	56	625
Persulfates	11	394
Persulfocyanates	67	574
Persulfure d'arsenic	5	541
— de cacodyle	69	256
— de cadmium	17	244
— éthylthiocarbonique	59	241
— —	59	249
— d'hydrogène	5	153
— de fer	20	56
— de phosphore	5	392
— de zinc	17	65
Péruvine	56	166
Pétalite	9	132
Pétrocène	55	565
—	55	675
Pétrogène	55	325
Pétrole	7	441
— Applications du —	7	464
— Composition chimique du —		
Composition immédiate du —	7	442
— Gisement du —. Voyez pour les différents gisements après Propriétés physiques du pétrole.		
— Origine du —	7	459
— Propriétés physiques du —	7	441
— Gisement du —		

Pétrole.		
— Alsace	7	443
— Birmanie	7	453
— Canada	7	454
— Caucase	7	447
— Circassie	7	452
— États-Unis	7	454
— Galicie	7	444
— Hanovre	7	443
— Ile de Zante	7	446
— Inde	7	453
— Italie	7	443
— Java	7	459
— Perse	7	453
— Principautés danubiennes	7	445
— République argentine	7	459
— Russie	7	446
— Turkestan	7	453
Pétroléate d'ammonium	61	580
— d'argent	61	580
— de baryum	61	580
— de cuivre	61	580
— de méthyle	61	580
— de plomb	61	580
— de potassium	61	580
— de sodium	61	580
— de zinc	61	580
Petzite	9	34
Peucedanine	61	544
Pharmaciens chimistes	1	112
Phaséomannite	56	378
Phénacite	9	120
Phénanthraquinon	55	604
—	58	654
—	61	963
— Dérivés du —	58	656
— — aldéhydiques du —	58	662
Phénanthréne	55	602
—	61	962
—	88	685
— Dérivés bromés du —	55	607
— — chlorés du —	55	605
— — nitrés du —	55	610
— — sulfuriques du —	55	612
α-Phénanthréne-carbonate de baryum	61	962
α- — de sodium	61	962
β- — de baryum	61	963
β- — de sodium	61	963
Phénanthréne dibromé	55	608
— dichloré	55	606
— diimide	65	1347
— dinitré	55	611
— heptabromé	55	610
— hexabromé	55	609
— hexachloré	55	607

Phénanthrène — hydroquinon	55	604
— monobromé	55	608
— monochloré	55	606
— mononitré	55	610
— octochloré	55	607
— quinon-diguanyle	65	1480
— tétrabromé	55	609
— tétrachloré	55	606
— tribromé	55	609
Phénanthrol-2	56	575
— 3	56	575
Phénate d'ammoniaque	56	473
— de baryum	56	473
— de calcium	56	473
— de cuivre	56	473
— d'éthyle	56	478
— de mercure	56	473
— de phényle	56	477
— de plomb	56	473
— de potassium	56	473
— de sodium	56	473
Phène	55	335
Phénéthol	56	478
—	56	551
Phénétophtaloylate d'argent	63	2391
— de baryum	63	2391
— de calcium	63	2391
— de potassium	63	2391
p-Phénéthyl-p-éthylimésatine	32	2010
Phénicine	68	1026
Phénicite	9	165
Phénoglucine	56	650
Phénols	XXII	56
—	XCI	56
—	CXXII	56
Phénol ordinaire qualifié aussi : Alcool ou Acide phénique, Hydrate de phényle, Acide carbolique	56	465
—	75	907
—	88	156
— Action de l'acide oxalique sur le — . Action de l' — salicylique sur le —	56	490
— — de l'anhydride phtalique sur le —	56	481
— Dérivés azoïques du —	56	534
— — du — par substitution	56	499
— — substitués du —	88	160
— — sulfoconjugués du —	56	481
— Déshydratation des —	CLII	56
— Isomérisation dans les —	CXXXVI	56
— Historique du — . Formation par synthèse et analyse. Préparation, réactions, action des acides	56	465
Phénols-acides mono-, di-, et triphénoliques	56	745
— Oxydation des —	CKLIX	56

Phénols. Propriétés et réactions des —	CKLVI	56
— Réducteurs des —	CL	56
— Synthèse des —	CXXXIV	56
— Thermochimie des —	CKL	56
— Transformations moléculaires des —	CKLIV	56
Phénols anthracéniques	56	572
— crésyliques	56	541
Phénol C ⁶ H ⁵ IO ⁴	56	653
Phénols. Action des — sur les diazoïques	67	189
— Bibliographie des — Voyez au mot Alcool, Alcools et Phénols		
Phénols diatomiques	56	580
Phénol dihomé	56	503
— dichloré	56	499
— dipotassé	56	472
— disodé	56	472
Phénols-éthers	56	684
Phénol hexachloré	56	499
Phénols hexatomiques	56	656
Phénol mésitylénique. Propriétés. Dérivés du —	56	554
Phénols monoatomiques	1	276
— —	56	465
— — non saturés	56	562
Phénol monobromé	56	503
— monochloré	56	499
Phénols monochlorés-mononitrés	56	519
— naphthaliques	56	483
Phénol pentabromé	56	503
— pentachloré	56	499
Phénols phénanthréniques	56	572
Phénolphtaléine	63	2692
Phénols plurivalents	56	634
— polyatomiques	1	285
Phénol potassé	56	473
Phénols-quinons	56	710
Phénol sodé	56	473
— tétrabromé	56	503
Phénols tétratômiques	56	652
p-Phénol-toluaté de sodium	62	2091
Phénol trihomé	56	503
— trichloré	56	499
Phénoliques. Dérivés —	75	906
Phénoquinon	56	470
—	58	559
Phénose	56	381
Phénoxyacétique - acrylate d'argent	62	1987
— — de cuivre	62	1987
— — de plomb	62	1987
Phénoxylicinnamate d'argent	62	1992
— de baryum	62	1992
Phénuvate d'argent	62	2081
— de baryum	62	2081

Phénuvate de calcium	62	2080	Phénylbutyrolactone	61	869
Phénylacétamide	68	972	—	62	1931
Phénylacétamidine	65	1260	Phénylcarbinol	56	157
Phénylacétanilide	68	1209	Phénylcarboxysuccinate d'argent .	61	1408
Phénylacétate d'argent	61	715	— potassique	61	1409
— de baryum	61	715	— sodique	61	1409
— de benzyle	61	716	Phénylchloracétates	61	717
— de calcium	61	715	Phénylchloracétate de méthyle .	61	717
— d'éthyle	61	715	Phényl- α -chloracrylate de cal-		
— d'isobutyle	61	716	cium	61	845
— de méthyle	61	715	Phénylchlorolactate d'argent . . .	62	1885
— de plomb	61	715	Phénylcinnamate d'argent	61	950
— de propyle	61	715	— de baryum	61	950
Phénylacétopropionate de zinc .	62	2027	— de méthyle	61	938
Phénylacétosuccinate d'argent .	63	2647	— de plomb	61	950
Phénylamidoazobenzol	65	1413	Phénylcoumarine	62	2121
Phénylamine	56	531	Phénylcrotonate d'argent	61	867
Phénylammoniums	65	448	— de baryum	61	867
Phényl-angélamide	61	547	— de méthyle	61	867
—	61	877	Phénylcyanamide	68	1345
Phénylangélate de baryum	61	876	Phénylcyanuramide	68	1347
— de calcium	61	876	Phénylcymylacétone	57	400
Phénylaniline	65	401	Phényldiamines	65	452
— Brun de —	65	1463	$\alpha\beta$ -Phényldibromopropionate de		
Phénylanisaldéhydine	65	1293	baryum	61	773
Phénylanthracène	55	659	$\alpha\beta$ - — d'éthyle	61	773
—	56	178	$\alpha\beta$ - — de méthyle	61	773
—	88	663	$\alpha\beta$ - — de propyle	61	773
Phénylanthranol	56	178	$\alpha\beta$ - — de sodium	61	773
—	61	969	Phényldiméthyltétrahydronaphta-		
Phénylarsines	69	282	line	61	867
Phénylasparagine	68	1265	Phényldioxybutyrate d'argent . .	63	2303
Phénylbenzaldéhydine	65	1292	— de baryum	63	2303
Phénylbenzylacétate d'argent . .	61	939	— de calcium	63	2033
— de calcium	61	939	Phényldioxyvalérianate d'argent	63	2314
— de plomb	61	939	— de baryum	63	2314
Phénylbenzylacétone	57	377	— de calcium	63	2314
— Dérivés du —	57	379	Phénylditolylacétate d'argent . .	61	972
Phénylbenzylurée	68	1326	— de baryum	61	972
α -Phénylbromacrylate d'ammo-			— de calcium	61	972
nium	61	847	— de cuivre	61	972
α - — d'argent	61	847	— de magnésium	61	972
β - — —	61	848	— de plomb	61	972
α - — de baryum	61	847	Phénylditolyliméthane	55	648
β - — —	61	848	<i>p</i> -Phénylendiacétate d'ammonium.	61	1299
α - — d'éthyle	61	848	— d'argent	61	1298
β - — —	61	848	<i>m</i> - — d'argent	61	1299
α - — de méthyle	61	848	<i>p</i> - — d'argent	61	1300
β - — —	61	848	<i>p</i> - — de baryum	61	1299
β -Phénylbromacrylate de potassium	61	848	<i>p</i> - — de calcium	61	1296
Phénylbrométhyle	55	482	<i>p</i> - — de cuivre	61	1300
Phénylbromolactate d'argent . . .	62	1885	<i>p</i> - — de potassium	61	1299
Phénylbutylène	55	470	<i>p</i> - — de zinc	61	1300
Phénylbutylglycol	56	214	<i>o</i> -Phénylendiacrylate d'argent . .	61	1328
Phénylbutyrate de baryum	61	810	<i>m</i> -Phénylène-diamine. Action de		
— de calcium	61	810	l'acide azoteux sur la —	65	1188
Phénylbutyro- <i>o</i> -carbonate de ba-			<i>m</i> - —. Action du sulfure de carbone		
ryum	61	1309	sur la —	65	1523

<i>p</i> -Phénylène-diamine. Matière colorante dérivée de la —	65	1199
Phénylène-diamines	88	148
Phénylène-dichloro-acétylène carbonyle	61	863
<i>m</i> -Phénylendipropionate d'argent	61	1312
<i>p</i> - — d'argent	61	1312
Phénylennaphtylénoxydoquinon	58	738
Phénylêntétrachloro-éthylène-carbonyle	61	863
Phénylène-urée	68	1331
Phénylêthoxylacétate d'argent	62	1859
— de haryum	62	1859
Phénylêthylamine	65	670
Phénylêthylène	55	461
Phénylêthynaphtylsulfo-urées	68	1376
Phénylfumarate d'argent	61	1322
— de haryum	61	1322
Phénylfurfuraldéhydine	65	1290
Phénylglutarate d'argent	61	1309
Phénylglycérat d'argent	63	2299
— de haryum	63	2299
— de calcium	63	2299
— de potassium	63	2299
Phénylglycérine	56	275
Phénylglycidate d'argent	62	1994
— de potassium	62	1994
— de sodium	62	1994
Phénylglycocolle	64	228
Phénylglyoxylate d'ammonium	62	1959
— d'argent	62	1959
— de haryum	62	1959
— de calcium	62	1959
— de cuivre	62	1959
— de plomb	62	1959
— de potassium	62	1959
— de sodium	62	1959
— de strontium	62	1959
— de zinc	62	1959
Phénylguanidine	65	1386
Phénylguanylguanidine	65	1458
Phénylhomôitmalate d'argent	63	2634
— de haryum	63	2634
— de calcium	63	2634
Phénylhydantoïne	67	688
Phénylhydrazine	65	1491
—	68	1418
— Action de la — sur les acides sulfoniques	68	1428
— de la — sur les composés du groupe de l'urée	68	1419
— Bases dérivées de la —	65	700
— Combinaisons avec les acétones	65	721
— de la — avec les acides acétoniques et aldéhydiques	68	1426
— avec l'acide picrique	68	1425
— avec les aldéhydes	65	720
— avec les — et les acétones	68	1420

Phénylhydrazine.	Combinaisons
avec les sucres	65 731
— Dérivés de la —	62 2149
—	65 1490
— — acides de la —	68 1421
— — alcooliques de la —	68 1421
— Préparations, Propriétés de la —	65 694
— Usage de la — comme réactif des aldéhydes et des acétones	65 697
Phénylisohutyle	55 453
Phénylisodioxyhutyrat de haryum	63 2304
Phénylisodurylglucollat d'argent	62 2101
— de sodium	62 2101
Phénylisopropylène	55 470
Phénylitalamat d'argent	63 2632
— de haryum	63 2632
— de calcium	63 2632
Phényl-β-lactat d'argent	62 1883
— β- — de haryum	62 1881
— β- — de haryum	62 1883
— β- — de potassium	62 1883
— β- — de zinc	62 1883
Phényllactimide	68 1258
Phénylmêlamine	65 1474
Phénylmêlilotat d'argent	62 2093
Phénylméthoxylacétat d'argent	62 1858
— de haryum	62 1858
— de calcium	62 1858
— de cuivre	62 1858
— de sodium	62 1858
Phénylnaphtaline	55 631
Phénylnaphtylacétone	57 409
Phénylnaphtylcarbazol	88 544
Phénylnaphtyle	55 631
Phénylnaphtylsulfo-urées	68 1375
Phénylnitro-éthylène	61 869
Phénylnitrométhane	62 2118
Phényloxamide	68 1228
— Dérivés alcooliques du —	68 1229
Phényloxamido-isoquinoline	68 1127
Phényloxanthranol	56 178
—	57 412
Phényl- <i>p</i> -oxybenzéat de phényle	62 1829
Phényloxyhutyrat d'argent	62 1931
— de haryum	62 1931
— de calcium	62 1931
— de potassium	62 1931
Phényloxyhutyrrolactone	63 2303
Phényloxy-carbonat d'argent	63 2640
— de haryum	63 2640
— de cuivre	63 2640
— de potassium	63 2640
Phényloxycrotonates alcalins	62 2016
Phényloxycrotonat d'argent	62 2016
— de haryum	62 2016
— de plomb	62 2016
Phényloxyphénylacétat d'argent	62 1859
— de cuivre	62 1859

Phényloxyphénylacétate de sodium	62	1859	Phénylvalérianate d'argent	61	822
Phényloxyphénylacétate de baryum	62	1944	Phénylvalérianate de baryum	16	822
— de calcium	62	1944	Philippsite	9	134
Phényloxyvalérianate de baryum	62	1943	Phillyrine	56	373
Phénylparaconate d'argent	63	2376	Phlobaphène	56	773
— de baryum	63	2376	Phlogistique. Théorie de Stahl, Théorie du —	1	23
— de calcium	63	2376	Phlogopite	9	123
Phényl-paratolyléthylène	55	577	Phloramine	56	649
Phénylphosphine	69	360	Phloréine	56	648
— Dérivés substitués de la —	69	376	Phlorétate d'argent	62	1916
Phénylphtalimide	68	1308	— de baryum neutre	62	1915
Phénylpropiolate d'argent	61	893	— de calcium neutre	62	1915
— de baryum	61	893	— de cuivre	62	1516
— de cuivre	61	893	— de magnésium	62	1015
— d'éthyle	61	893	— mercureux	62	1916
— de potassium	61	893	— de plomb basique	62	1916
Phénylpropylène	55	469	— — neutre	62	1916
Phénylpyrrol	65	1035	— de potassium	62	1915
γ-Phénylquinaldine	65	1522	— de sodium	62	1915
Phénylquinoléines	65	909	— d'urée	62	1916
Phénylquinoléine	65	1152	— de zinc	62	1916
Py-3- —	65	1520	Phlorétine	56	367
Phénylsalicylate d'ammonium	62	2083	Phlorizine	56	367
— de baryum	62	2084	Phlorobromine	56	648
— de calcium	62	2083	Phloroglucide	62	1918
— de potassium	62	2083	Phloroglucides	56	645
Phénylsuccinamide	68	1238	Phloroglucincarbonate d'argent	63	2555
Phénylsuccinate d'argent	61	1306	— de baryum	63	2555
— de baryum	61	1305	— de calcium	63	2555
— de calcium	61	1305	Phloroglucine	56	644
— de plomb	61	1306	—	56	696
Phénylsulfocarbimide	68	1353	—	88	210
Phénylsulfo-urée	68	1359	Phloroglucine-phtaléine	56	647
Phényltartrates	68	1261	—	63	2956
Phényltartramide	68	1262	—	63	3014
Phényltétramines	65	467	Phloroglucine-vanilléine	56	646
Phényl-thio-oxamide. Dérivé alcoolique du —	68	1229	Phloroglucosides	56	645
Phénylthiophène	62	2020	Phlorone	56	618
Phényltoluène	55	541	Phlorose	56	382
—	88	529	Phloxine	56	590
p-Phényltolylacétate de calcium	61	940	Phocénine	56	267
p- — de méthyle	61	940	Phorone d'argent	63	2516
p- — de plomb	61	940	— de calcium	63	2516
p- — de sodium	61	940	— de potassium	63	2516
Phényltolylacétone	57	374	Phorone	57	301
—	61	940	Phosgénite	9	152
p-Phényltolylcarbonate d'argent	61	936	—	PL. VII.	9
Phényltolyle	55	541	Phososantonate d'ammonium	63	2365
— dinitré	55	542	— d'argent	63	2366
— monobromé	55	542	— de baryum	63	2366
— mononitré	55	542	— de calcium	63	2366
Phényltolyléthane	55	553	Phospham	5	477
Phényltolylphtalide	62	2145	Phosphamates	14	121
Phényltolylpinacoline	57	417	Phosphammoniques. Composés —	69	346
Phényltriamines	65	467	Phospharsoniques. Composés —	69	350
Phénylurée	68	1321			

Phosphates. On consultera utilement la table de l'Encyc. chim. aux mots : Acide phosphorique. Engrais.

— Généralités sur les —	11	419
— Etude thermique des —	11	420
— Méta-phosphates.	11	425
— Caractères des métaphosphates .	11	426
— Préparation des —	11	425
— Propriétés des —	11	425
— Ortho-phosphates	11	419
— Caractères des orthophosphates.	11	423
— Préparation des —	11	423
— Propriétés chimiques des — . .	11	422
— — physiques des —	11	419
— Pyro-phosphates.	11	424
— Caractères. Préparation. Propriétés des pyrophosphates . .	11	424
— Analyse complète des —	34	12
— — des —	37	135
Phosphates anhydres	9	177
— Dosage de l'acide phosphorique des — par la liqueur titrée d'urane	34	10
— — du fer et de l'alumine dans les —	34	49
— Historique des —	37	127
— hydratés.	9	186
— Lait. Phosphates dans le — . . .	75	1200
— Urine. Phosphates dans l' — . .	75	1004
— Végétaux. Assimilation des — par les végétaux.	82	121

Industries des —. Procédés nouveaux de l'industrie des — . 37 161

Phosphates d'alumine hydratés. .	15	241
Phosphate ammoniaco-magnésien.	15	136
Phosphates d'ammoniaque	14	89
— — Fabrication des —	81	104
Phosphate-bi-ammoniacal.	14	89
— mono-ammoniacal	14	90
— triammoniacal	14	89
— d'ammoniaque et de lithine. . .	14	91
— — et de soude.	14	91
— d'oxyde d'antimoine	22	336
Phosphates d'argent.	27	401
— — combinés à l'ammoniaque. .	27	408
— doubles argentiques obtenus par fusion.	27	408
— normaux de baryte	15	31
— de baryte	15	31
Phosphate de bismuth acide . . .	24	84
Phosphates de bismuth basiques.	24	84
Phosphate de bismuth neutre. . .	24	84
Phosphates de cadmium.	17	310
Phosphate double de cadmium et ammonium	17	311
— de chaux, — acide ou phosphate monocalcique.	15	98

Phosphate de chaux basique ou tricalcique. Etat naturel du — .	15	96
— — Propriétés. Préparation du — tricalcique.	15	97
— — complexe	15	98
— — neutre, ou phosphate bicalcique.	15	97
— Dosage de l'acide phosphorique dans le — de chaux	34	7
— Etats du — de chaux naturel. .	37	84
— Gisements du phosphate de chaux. Historique du —	37	83
— — Notions acquises sur les gisements de —	37	87
— — dans les filons.	37	123
— — dans les roches éruptives. .	37	121
— Chaux phosphatée dans les roches stratifiées	37	87
— dans le terrain cambrien. . . .	37	88
— — crétacé	37	102
— — dévonien	37	90
— — houiller.	37	92
— — oolithique.	37	98
— — permien.	37	98
— — primitif.	37	88
— dans les terrains quaternaires. .	37	117
— dans le terrain silurien.	37	89
— dans les terrains tertiaires . .	37	115
— dans le terrain triasique	37	94
— <i>Origine du —</i>	37	86
Phosphate de protoxyde de chrome	20	257
— de sesquioxyde de chrome. . .	20	270
Phosphates de protoxyde de cobalt	23	44
Phosphate cuproammonique. . . .	26	117
— de didyme	9	177
Phosphates de protoxyde d'étain .	22	150
— de fer	20	101
Phosphate de fer naturel. Vivianite	20	103
— de protoxyde de fer	20	101
Phosphates de sesquioxyde de fer.	20	104
— — — Delvauxine, Cacoixène . .	20	105
Phosphate double de fer et d'ammoniaque.	20	102
Phosphates doubles de fer. Triphylline. Tétraphylline. Triplite . .	20	103
Phosphate double de sesquioxyde de fer et d'ammoniaque.	20	106
— d'indium	16	247
— acide de lithine	14	45
— neutre de lithine	14	42
— double de lithine et d'ammoniaque.	14	45
— — — et de potasse	14	47
— — — et de soude	14	46
— de magnésie basique.	15	135
— — neutre	15	135
— — et de potasse.	15	137
— — et de soude.	15	137

Phosphates de manganèse	21	149	Phosphites. Caractères des —	5	342
— de sesquioxyde de manganèse.	21	171	Phosphite d'ammoniaque	14	92
Phosphate de manganèse et d'ammoniaque.	21	152	— d'oxyde d'antimoine	22	335
— de manganèse et de soude.	21	152	— d'argent	27	401
— mercureux.	26	250	Phosphites de baryte	15	33
— mercurioso-mercurique.	26	251	Phosphite de bismuth	24	85
— potassico-magnésien.	9	186	— de cadmium	17	312
— d'yttria	9	177	— de chaux	15	99
Phosphates naturels	37	132	— de protoxyde de cobalt	23	43
— Analyse des — naturels.	31	243	— de cuivre	26	84
— naturels contenant des chlorures et des fluorures	31	249	— de didyme	16	135
— de protoxyde de nickel	23	216	— de protoxyde d'étain	22	151
— d'os	37	128	— de fer	20	101
— — Analyse des —	37	131	— de sesquioxyde de fer	20	101
— — Os calcinés. Analyse des —	31	243	— de glucinium	16	15
— — Prix des —	37	138	— de lanthane	16	116
— de plomb	25	122	— de magnésie	15	138
— — combiné au nitrate de plomb	25	128	— de protoxyde de nickel	23	216
— de potasse acide.	12	160	Phosphites de plomb	25	121
— — hasique.	12	161	Phosphite de potasse	12	165
— — neutre	12	161	Phosphites de soude	13	128
Phosphate de sesquistannéthyle	22	253	Phosphite de soude acide.	13	128
— de silice	6	162	— — hasique.	13	128
— sodico-potassique	13	137	— — neutre	13	128
Phosphates de soude	13	131	— de strontiane	15	50
Phosphate de soude acide ou monosodique.	13	131	Phosphites acides de zinc	17	190
— — bibasique ou hisodique.	13	132	Phosphite de zinc neutre.	17	189
— — trihasique ou trisodique	13	136	Phosphohorate de soude	13	157
Phosphates de strontiane.	15	50	Phosphodiamide	5	478
— de peroxyde de thallium.	17	417	Phosphomolybdates.	11	461
— de protoxyde de thallium	17	396	—	19	32
— de protoxyde d'uranium	22	11	— Analyse des —	19	38
— d'uranyle	22	23	Phosphomolybdate de cæsium	13 ^e	35
Phosphate d'acide vanadique	19	106	Phosphomonamide	5	478
— de tétr oxyde de vanadium.	19	89	Phosphore	5	
— double d'acide vanadique et de soude.	19	107	Phosphore ordinaire		
— de zinc hiacide	17	181	— — Action du — sur les principaux corps simples et composés.	5	262
— — bihasique.	17	181	— — — sur l'organisme	5	264
Phosphates de zinc neutres.	17	180	— — — de l'oxygène sur le —	5	253
— doubles de zinc et ammonium.	17	183	— ALLOTROPIE du phosphore.	5	245
— — — et de sodium	17	185	— — Transformation du — ordinaire en — rouge. Existence d'une limite de transformation du — ordinaire en — rouge	5	290
Phosphates de zirconium.			— Bibliographie du — et de ses composés	5	302
— Ortho — (1) (2) (3) (4) de —	16	45	— — —	5	432
Phosphate de zirconium et de potasse.	16	46	— — —	5	485
Phosphines	69	293	— — —	5	485
— correspondant aux alcools aromatiques.	59	358	Phosphore combiné à l'azote	5	475
— dérivées des aldéhydes	58	866	— — —	5	485
— — de l'éthylène	69	329	— — au brome.	5	465
Phosphines crésyliques.	69	388	— — à l'hydrogène.	5	400
— monophényliques	69	359	— — —	5	432
Phosphites	11	416	— — — et à l'oxygène	5	353
			— — — à l'iode	5	471

Phosphore combiné aux métal-		
loïdes de la famille du chlore. . .	5	433
— à l'oxygène.	5	305
— au sélénium.	5	396
— avec le tungstène.	18	239
Dosage du — dans les composés		
organiques.	55	43
— du — dans les matières orga-		
niques.	31	346
— États allotropiques du —. . . .	5	245
— Etat naturel du —.	5	244
— Formation du phosphore rouge		
sur la paroi chaude d'une enceinte		
dont les températures sont diffé-		
rentes.	5	297
— Historique du —.	5	242
— LOIS DES TRANSFORMATIONS ALLO-		
TROPHIQUES DU —.	5	285
— Météorites. — dans les —. . . .	10	7
— Phosphorescence du —.	5	255
— Préparation du — dans les labo-		
ratatoires.	5	265
— Propriétés physiques du —. . . .	5	246
— Recherche du — comme poison. .	31	356
— Transformation du — ordinaire		
en — rouge. Voyez : Allotropie du		
Phosphore.		
— — Variation de la limite de trans-		
formation avec la température. . .	5	291
— — Vitesse de la transformation		
du —.	5	292
<i>Industrie du phosphore.</i>	5	486
— Fabrication du —.	5	486
— — Comparaison des différents		
procédés de —.	5	500
— — Décomposition des os par		
l'acide sulfurique.	5	489
— — Evaporation. Mélange de		
la liqueur phosphorique avec le		
charbon.	5	491
— — Moulage du —.	5	498
— — Production et condensation		
du phosphore.	5	492
— — Purification du —.	5	495
— — Rendement de la fabrication. .	5	499
— — Traitement des os par l'acide		
chlorhydrique étendu. Précipita-		
tion du phosphate bicalcique. . .	5	488
Phosphore blanc.	5	282
— noir.	5	283
Phosphore rouge.	5	267
— — Cristallisé.	5	275
— — FABRICATION DU — ROUGE AVEC		
l'appareil de Schrötter.	5	503
— — Méthodes pour la transforma-		
tion du phosphore ordinaire en		

phosphore rouge.	5	271
Phosphore rouge. Production indu-		
strielle du —.	5	504
— — Propriétés chimiques du —. . .	5	280
— — — physiques du —.	5	279
— — Parification du — rouge. . . .	5	505
— — Relations thermiques entre les		
divers états allotropiques du phos-		
phore.	5	277
— — Séparation du phosphore		
rouge et du phosphore ordinaire. .	5	270
— — Transformation du phosphore		
rougé en phosphore ordinaire en		
présence d'un appareil de conden-		
sation.	5	298
— — — du — — en présence du		
cuivre.	5	300
— — Trituration et purification		
du —.	5	505
— Variétés de phosphore inso-		
luble.	5	278
Phosphotriamide.	5	479
Phosphures.	9	106
—	11	148
Phosphure d'argent.	27	312
— de baryum.	15	19
— de bismuth.	24	59
Phosphures de cadmium.	17	276
Phosphure de calcium.	15	70
— de cérium.	16	84
— de chrome.	20	248
Phosphures de cobalt.	23	34
— de cuivre.	26	54
Phosphure de cuivre. Fabrication		
du — de —.	5	507
Phosphures d'étain.	22	198
— de fer.	20	79
Phosphure de glucinium.	16	10
Phosphures d'hydrogène. Voyez :		
hydrogènes phosphorés.		
Phosphure d'hydrogène solide mo-		
nophényle.	69	387
— de lithium.	14	30
— de magnésium.	15	120
— de manganèse.	21	118
— de mercure.	26	217
— de molybdène.	19	67
— de nickel.	9	106
Phosphures de nickel.	23	203
— d'or.	29	71
Phosphure de plomb.	25	120
— de potassium.	12	92
— de sodium.	13	71
— de thallium.	17	374
— de thorium.	16	62
— de titane.	19	226

Phosphure de vanadium	19	152
— de zinc et hydrogène	17	121
— dizincique	17	119
— monozincique	17	120
— sesquizincique	17	119
— trizincique	17	117
Photène	55	581

Photographie 43

Dans le vol. 43, il y a plusieurs grandes divisions. Pour la table, il convient de les utiliser; tout en suivant l'ordre alphabétique dans chacune de ces divisions. On doit remarquer en plus que, dans ces conditions, une indication concernant le collodion, par exemple, ou tel autre point, peut trouver et trouvera place à la fois dans les divisions I, II, III, IV, V, VI, données ci-dessous.

I. Actinométrie	43	51
II. Photographie du ciel	43	433
III. Emulsions	43	197
IV. Gélantino-bromure d'argent	43	2
V. Lumière. V bis Matériel	43	5
VI. Procédés et méthodes		

I. Actinométrie. Calcul des temps de pose. Variations de la lumière diurne	43	51
— — Influence de l'objectif. — des objets colorés	43	54
— — Intensité lumineuse du ciel bleu	43	53
— — Sensibilité des plaques	43	56
— Agrandissements	43	425
— Applications de la —	43	435
— — Méthode d'enregistrement photographique	43	437

II. Photographie du ciel. — céleste	43	433
— COLLODION positif. Formules différentes	43	181
— — — Ferrotypé ou collodion positif sur tôle vernie	43	184
— Collodion sec	43	187
— — albuminé	43	189
— — au bromure seul	43	187
— — résineux	43	188
— — au tannin	43	190
— Découpage du papier positif	43	454
— Émaux photographiques	43	420

III. Emulsions	43	197
— Émulsion Chardon	43	200
— — de Cooper, d'Éder et de Fabre	43	205
— — de Warnercke	43	203
— — mixte au chloroforme	43	367
— — à la gélatine	43	341

Photographie. Émulsions. V. aussi : Photographie au gélatinobromure.

IV. Gélantino-bromure d'argent.

Addition d'iodure et de chlorure d'argent	43	225
— — Appareils employés pour préparer l'émulsion	43	243
— — Bromure d'argent	43	210
— — Cartons et papiers pelliculaires	43	280
— — Développement à l'acide pyrogallique	43	256
— — — au fer	43	249
— Émulsion. — ammoniacale à froid	43	238
— — Composition de l' —	43	214
— — Émulsions sans lavages	43	239
— — Préparation de l'émulsion en liqueur acide	43	232
— — Émulsion Vogel	43	290
— — Extension de la couche de gélatine. Éclairage de l'atelier	43	228
— — Fixage	43	271
— — Gélatines au chlorure et à l'iodure d'argent	43	212
— — Influence des matières ajoutées à l'émulsion lavée	43	222
— — — étrangères sur l'émulsion avant le lavage	43	220
— — Insuccès du gélantino-bromure	43	284
— — Lavage	43	272
— — — et alunage	43	270
— — Maturation du gélantino-bromure	43	216
— — Méthodes diverses	43	242
— — Papier négatif au gélantino-bromure	43	281
— Plaques. Choix et préparation des —	43	245
— — Pellicules libres	43	278
— — Pose et développement du négatif sur la plaque	43	248
— — Réduction des clichés	43	275
— — Remarques sur le développement des —	43	268
— — Renforcement des —	43	273
— — Révélateurs	43	267
— — Révélateur à l'hydroquinone	43	261
— — Révélateurs à l'hydroxylamine	43	266
— — Transport des négatifs	43	277
— — Vernissage	43	276
— HISTORIQUE DE LA PHOTOGRAPHIE	43	3
V. Lumière. Action de la — sur les sels d'argent	43	29
— Couleurs constituant la—blanche	43	8
— Principes généraux de la physique concernant la —	43	5

Photographie — Radiations, propriétés calorifiques et chimiques des —	43	14
— — Persistance de l'action de la lumière	43	27
— — Radiations obscures	43	18
— — Réactions produites par la lumière	43	16
— — Solarisation. Rayons continuateurs	43	36
V bis. MATÉRIEL PHOTOGRAPHIQUE		
— Chambres noires	43	101
— Cuvettes	43	118
— Formats photographiques	43	99
— Méthodes positives par développement. Consultez ci-dessous la table à Procédés positifs	43	318
— Optique photographique	43	63
— — Épreuves instantanées	43	91
— — Foyers conjugués	43	88
— — Lentilles	43	64
— — Objectifs	43	67
— — — Essais des —	43	83
— — Objectifs sans verre	43	65
— — Note complémentaire sur les objectifs sans verre	43	455
— Obturateurs	43	94
— Platinotypie	43	367
— Photométrie	43	38
— — Photomètres basés sur les actions chimiques	43	46
— — — électriques et autres	43	50
— — — à gaz	43	38
— — — au papier sensible	43	40
— — — à phosphorescence	43	48
— Photomicrographie	43	429
— Réductions de photographies	43	432
— — Spectrophotographie		
— Téléphotographie	43	433
— Plaques orthochromatiques	43	292
Photographie directe des couleurs	43	303
VI. <i>Procédés et Méthodes :</i>		
— Procédés anciens. Daguerriotypie	43	117
— Procédé sur papier humide	43	123
— — sur papier sec	43	128
— — sur verre albuminé	43	138
— — au collodion. Bain d'argent	43	158
— — — Défauts provenant du bain d'argent et de l'exposition	43	170
— — Clichés pelliculaires	43	179
— — Collodion négatif	43	153
— — — normal	43	151
— — — positif	43	181
— — — Défauts des images, provenant du collodion	43	168
— — — — provenant du développement	43	171

Photographie. Procédés et méthodes. Développement	43	163
— — — Fixage	43	172
— — — Préparation des plaques	43	161
— — — Pyroxyle	43	143
— — — Réduction et dévoilage des clichés	43	175
— — — Renforcement	43	171
— — — Deuxième renforcement	43	173
— — — succédanés du collodion	43	180
— — — Vernissage	43	176
— — Voile	43	218
— Procédés positifs et méthodes positives par développement	43	309
— Anthracotypie	43	385
— Procédés au bitume de Judée	43	415
— Procédé au charbon. Épreuves à demi-teintes	43	388
— — Insuccès du — au charbon	43	401
— — Photoglyptie	43	402
— — Photogravure	43	414
— — Photolithographie	43	412
— — Phototypie	43	406
— — — au trait	43	387
— Émulsion à la gélatine	43	341
— mixte au chloroforme	43	367
— — Épreuves émaillées	43	335
— — — aux sels d'Urané	43	377
— — Fixage	43	390
— — Fumigations ammoniacales. Exposition	43	321
— — — Gelatino-chlorure d'argent	43	358
— — — Glaces au gélatino-bromure	43	356
— — — Lavage	43	331
— — — Montage	43	332
— — — Papier au chlorure d'argent	43	348
— — — — au gélatino-bromure	43	352
— — — — à l'émulsion de gélatino-bromure	43	365
— — — imitant l'ivoire. Insuccès des papiers au chlorure d'argent	43	337
— — — — à l'iodure d'argent	43	351
— — Platinotypie	43	367
— — Préparation du papier	43	314
— — Procédé à l'aniline	43	382
— — au bichromate et aux poudres	43	383
— — au chlorure d'argent	43	309
— — aux chromates	43	381
— — au collodion-chlorure	43	339
— Procédés aux sels de fer	43	374
— Procédé au ferro-prussiate	43	346
— — au platine	43	344
— — aux résines	43	349
— Sensibilisation	43	317
— Virage	43	324
— Spectrophotographie	43	430
— Stéréoscope	43	423
— Tables diverses utilisées en —	43	440

Photographie. Téléphotographie. . .	43	433	Phtaline	56	474
Phrénitylate de calcium.	61	807	—	56	603
Phrénosine	60	473	—	56	640
Phtalaco-carbonate de potassium . .	63	2417	—	56	647
— de sodium	63	2417	— de la benzine et du phénol . .	56	488
Phtalamates.	68	1075	— — et de la résorcine.	56	593
Phtalate d'ammonium.	61	1231	Phtaline bibromée	56	543
— d'argent	61	1231	— diacétique	56	487
— métachloré d'argent.	61	1242	— dichlorhydrique	56	487
— acide de baryum.	61	1231	— de l'orthocrésylol	56	543
— neutre de baryum	61	1231	— du phénol	56	487
— métachloré de baryum.	61	1242	— de la résorcine.	56	592
— de calcium.	61	1231	Phtalol	56	676
— de plomb	61	1231	Phtalophénone	62	2143
— neutre de potassium.	61	1231	Phtalylacétate d'argent.	63	2380
— acide de sodium.	61	1231	Phtalylacétate d'argent.	63	2940
— neutre de sodium	61	1231	— de baryum.	63	2940
— de zinc	61	1231	Phtalylisopropylidène.	62	2029
Phtaléines	CLVI.	56	Phtalylloxymalonate d'argent . .	63	2943
—	56	638	— de potassium	63	2943
—	88	466	Phtalylpinacone.	56	291
Phtaléine	56	474	Phtalylpropionate d'argent . . .	63	2382
—	56	585	Phycite	56	281
—	56	620	Phylloréténe	55	623
—	56	647	Physétoleate de baryum	61	584
— de la benzine et du phénol . .	56	486	Phytolaccate de plomb	63	3061
— — et du pyrogallol.	56	640	— de potassium.	63	3061
— — et de la résorcine	56	591	— de sodium	63	3061
Phtaléine bibromée.	56	543	Phytoméline	56	701
— diacétique	56	485	Phytostérine	56	169
— dichlorhydrique	56	485	Physique. Applications de la — à la		
— de la dirésorcine	56	592	Chimie	2	393
— de l'hydroquinone	56	603	Picéne	55	666
— méthyllique.	56	485	— Quinon.	58	742
— du naphthol.	56	567	Picolines. Historique. Formation.		
— du paracrésylol	56	546	Propriétés des —	65	813
— du phénol	56	484	Picotite.	9	72
Phtaléines du pyrogallol	56	634	—	9	214
Phtaléthylidène.	62	2017	Picramates	56	532
Phtalide-β-propionate d'argent . .	63	2630	Picrammonium	56	528
— de calcium.	63	2630	Picrates	56	518
Phtalidéine	56	474	Picrate d'ammoniaque	56	518
—	56	488	Picrates de carbopétrocène. . . .	55	677
—	56	641	Picrate céreux	16	97
— acétique	56	490	— de chrysène	55	653
— de la benzine et du phénol . .	56	490	— de didyme	16	140
— dichlorhydrique	56	490	— de lanthane	16	120
— de l'orthocrésylol	56	543	— de potasse	56	518
— du phénol	56	489	— de pyrène	55	639
Phtalidine	56	474	— d'yttrium	16	172
—	56	604	Picroaconitine	66	326
—	56	641	Picro-érythrine.	56	290
— de l'orthocrésylol	56	543	Picroméride.	9	169
— du phénol	56	488	Pierres artificielles.	38	150
— tétracétique	56	641	— de Construction. Analyse des —	31	218
Phtalimide	68	1075	Pigments hiliaires	74	275
— Sels du —	68	1077	Pigment des crabes.	75	445
			— de la carapace d'écrevisse. . .	75	441

Pigment des homards et des langoustes.	75	445	Pipéronylate de calcium	63	2248
Pigments de l'urine. — humiques			— de cuivre	63	2248
de l'urine.	75	929	— de plomb	63	2248
— noirs.	75	436	— de potassium	63	2248
— des pattes de pigeons	75	442	— de sodium	63	2248
— rouges.	75	440	Pipérylhydrazine	65	709
Pilocarpine	66	591	Pipitzaholates alcalins	62	2044
Pimélate d'ammonium.	61	1098	Pipitzaholate d'argent.	62	2044
d'argent	61	1099	— de baryum.	62	2044
² —	61	1102	— de cuivre	62	2044
³ — de baryum.	61	1099	— de plomb	62	2044
³ —	61	1102	Pisanite	9	168
— de calcium.	61	1098	Pittakale	56	642
—	61	1100	Pittizite	20	94
— de cuivre	61	1100	Pivalate de cuivre	60	381
² —	61	1102	Plagioclases	9	213
³ — de magnésium.	61	1099	Plasma musculaire	75	452
³ — de plomb.	61	1102	Plasma sanguin. Le — sanguin et		
— de potassium	61	1098	la coagulation.	76	133
— de sodium.	61	1098	— Dosage de la fibrine dans le — .	73	154
— de zinc	61	1100	— Propriétés générales et composi-		
Pimélite	23	177	tion du —	76	135
Piment de la Jamaïque. Analyse			— Substance fibrinogène. Fibrine		
du —	91	671	du sang.	76	136
— des jardins. Analyse du —	91	673	— — Dosage de la — du sang et		
Pinacolone	56	205	du —	73	154
Pinacone	56	205	Platine et ses composés (consulter		
Pince à tourmalines.	2	749	la table du volume 30).	9	26
Pinite.	84	265	— Analyse du —	31	73
— Recherche de la —	34	519	— Combinaisons avec le tungstène. .	18	210
— Propriétés. Réactions. Dérivés			Platinage des glaces	40	276
de la —	56	294	Platinicyanures. Formation, ana-		
Pipéracéonate d'argent.	63	2632	lyse et synthèse des —	5 ^a	472
— de baryum.	63	2632	Platinoazotate céréux.	16	92
— de calcium.	63	2632	— d'yttrium	16	167
— de zinc.	63	2632	Platinoazotite de didyme	16	135
Pipérate d'ammonium.	63	2375	— de lanthane	16	115
— d'argent	63	2375	Platinocyanure d'argent	5 ^a	471
— de baryum.	63	2375	— de baryum.	5 ^a	468
— de potassium	63	2375	— de cadmium	5 ^a	470
Piperhydrolactone	63	2578	— de calcium.	5 ^a	469
Piperhydronate de calcium	63	2315	— de cérium	5 ^a	469
Pipéridine	66	292	— de cobaltammonium	5 ^a	470
— Action de l'acide azoteux sur la			— de cuivre	5 ^a	470
—	66	296	— de cuproammonium	5 ^a	471
— — de l'acide cyanhydrique	66	298	— d'erbium.	5 ^a	470
— Constitution de la —	66	314	— —	16	183
— Dérivés de la —	66	311	— de glucinium	5 ^a	470
— Dérivés alcooliques de la — . . .	66	299	— de lanthane	5 ^a	469
Pipéridine. Dérivé éthylénique de			— de magnésium	5 ^a	469
la —	66	310	— de mercure	5 ^a	471
— iodobismuthique.	24	99	— de nickelammonium	5 ^a	470
Pipérine	66	289	Platinocyanures perchlorés	5 ^a	474
Pipéronal. Dérivés du —	58	849	Platinocyanure de platine.	5 ^a	471
Pipéronylate d'argent	63	2248	— de plomb	5 ^a	470
— d'ammonium.	63	2248	— de potassium	5 ^a	467
— de baryum.	63	2248			

Platinocyanure de sodium	5 ^s	468
— de strontium	5 ^s	468
— de thallium	5 ^s	469
— de thorium	5 ^s	470
— d'yttrium	5 ^s	470
— de zincammonium	5 ^s	470
Platinoïdoazotate d'yttrium	16	167
Plotinoïdoazotite céreux	16	92
— de didyme	16	135
— de lanthane	16	116
Platonitrite de lithine	14	51
Plâtre. Analyse du —	31	225
— — d'une pierre à —	38	160
— Cuisson du —	38	162
— cuit. Prise du —	38	170
— Emploi du — chez les anciens	38	180
— Gisements du —	38	156
— Procédés de durcissement du —	38	175
— Propriétés du —	38	157
Plattnérite	9	91
Pléonaste	9	214
 Plomb	9	22
—	25	
— Alliages du —	25	14
— Analyse du —	31	62
— — du — au chalumeau	31	534
— — électrolytique du —	31	495
— Atomicité du —	25	13
— Bibliographie du —	25	130
— Composés organo-métalliques du plomb. Voyez plus bas : Plombo-tétraméthyle, etc.		
— Emploi du — pour le traitement des minerais d'argent	50	169
— Équivalent du —	25	11
— État naturel et préparation du —	25	2
— Historique du —	25	1
— Météorites contenant du —	10	10
— Préparation du — chimiquement pur	25	3
— Propriétés chimiques du —	25	7
— — physiques du —	25	5
— Recherche du — comme poison	31	373
— Usages du —	25	10
Plomb rouge	9	164
 Plombate de potasse	25	60
Plombite d'argent	25	52
— de baryte	25	52
— de chaux	25	52
— de potasse	25	52
— de soude	25	52
— de zinc	25	52
Plombo-tétraméthyle	69	118
— -tétréthyle	69	122
— -triéthyle	69	119
— triisoamyle	69	123

Plombo-triméthyle	69	116
Plumes	75	650
Plumiérat d'argent	63	2627
— de calcium	63	2627
— de potassium	63	2627
Podocarpate d'ammonium	62	2064
— d'argent	62	2064
— de baryum	62	2064
— de calcium	62	2065
Podocarpates de cuivre	62	2065
— de plomb	62	2065
Podocarpate de potassium	62	2064
— de sodium	62	2064
Poids atomiques	LXXV	4
— moléculaires	LXIX	4
Poils	75	648
Poisons. Toxiques	31	353
— Recherche des —	31	354
— Recherche des acides	31	375
— — de l'acide azotique	31	378
— — chlorhydrique	31	379
— — — cyanhydrique et des cyanures	31	360
— — — sulfurique	31	377
— Recherches des matières métalliques. Destruction des matières organiques	31	361
— — de l'arsenic et de l'antimoine	31	366
— — du cuivre	31	374
— — du mercure	31	371
— — du plomb	31	373
— — du zinc	31	375
— Recherche de l'oxyde de carbone — du phosphore	31	355
Poirie. Analyse du —	91	664
Polarisation. Appareils de —	73	43
— Voyez Cristallographie		
Poliène	67	833
Pollen. Composition chimique du —	72	85
Polyamines monoacides	64	129
Polyatomicité	1	139
Polyazoïques. Composés —	68	1448
Polyglucosides	56	424
—	56	439
Polyglycérides	56	241
Polyglycolides	56	198
Polyhalite	36	421
Polymérie. — des carbures d'hydrogène	55	115
— des corps organiques	55	2
— Voyez Isomérisation, Métamérie, etc.		
Polymérisation	1	563
Polymorphisme	1	150
— des levures	71	286
Polyphénols-éthers	58	694
Polyurate d'ammonium	61	1864
— d'argent	61	1864
— de baryum	61	1864

Polyporate de calcium	61	1364
— de diéthyle	61	1364
— de diméthyle	61	1364
— de magnésium	61	1364
— de potassium	61	1364
— de sodium	61	1364
— de strontium	61	1364
Polysaccharides	56	424
—	CKVI	56
Polysidères	10	177
Polysilicate de soude	13	185
Polysulfures d'ammonium	14	73
— de cuivre	26	35
— de lithium	14	30
— de plomb	25	69
Populine	56	367

Porcelaine	42	
— Caractères de la —	42	72
— Coup d'œil sur la technologie de la —	42	109

I. Cuisson de la —, Généralités sur la — de la —	42	291
— — Combustibles	42	298
— — Fours	42	316
— — — au bois	42	322
— — — à la houille	42	331
— — — au gaz	42	346

II. Décoration de la —, Couleurs — — Couleurs de demi-grand feu	42	459
— — Couvertes chinoises	42	435
— — Cuisson des peintures et dorures	42	412
— — Décoration au grand feu	42	508
— — Engobes	42	395
— — Emaux	42	423
— — Moyens économiques de décoration de la —	42	440
— — — pratique de la peinture de moule	42	501
— — —	42	490

III. Fabrication de la —, Défauts et dernières façons de la —	42	359
— Dernières préparations et création des modèles	42	194
— Dosage des matières employées dans la fabrication de la —	42	141
— — Composition des pâtes et des glaçures	42	152
— — dure, demi-dure, tendre	42	67
— — Encastage et cazettes	42	275
— — Façonnage par les machines	42	243
— — Historique de la — jusqu'à la fin du XVIII ^e siècle	42	1
— — de la — depuis le commencement du XIX ^e siècle	42	22
— — Innocuité de la —	42	70
— — Mise en couverte et émaillage	42	263
— — Moulage et coulage de la —	42	219

IV. Matières premières de la — et préparation de ces matières. —

Argiles	42	75
— — Feldspaths	42	79
— — Kaolin	42	84
— — — Origine du kaolin	42	87
— — — Place occupée par les kaolins dans l'écorce terrestre	42	90
— — Gisements principaux de kaolin	42	92
— — Variétés de la composition des pâtes	42	99
— — Essais faits à Sèvres par Brongniart	42	104
— — Les carrières et leur mode d'exploitation	42	119
— Préparation mécanique des matières premières	42	132
— Épuration des barbotines par les aimants et les appareils électro-aimants	42	515
— Préparation des matières colorantes	42	367
— — —	42	382
— Préparation mécanique des pâtes	42	169
— Poteries dures et tendres	42	65
— Rachevage	42	233
— Tournage et tournassage	42	206

Porphyres globulaires	9	204
— pétrosiliceux	9	204
Porphyrique	66	87
Porphyrites	9	204
— andésitiques	9	215
— labradoriques	9	215
Potasse caustique	12	25
— des feldspaths	12	155
— de mélasse	12	152
— des roches	34	214
— du suint	12	155
— des terres	34	142
— dans l'urine	75	1036
Potasse. Caractères distinctifs des sels de —	12	184
— — Sels sulfazotés de —	12	174
— — Dosage de la — à l'état d'azotate	12	204
— — à l'état de chlorure	12	205
— — —	34	32
— — à l'état de chlorure double de potassium et de platine	12	205
— — — —	34	30
— — par le formiate de soude	34	31
— — par le molybdate d'ammoniaque	19	39
— — à l'état de sulfate	12	204
— — à l'état de perchlorate	12	206
— Dosage et séparation de la — par l'acide perchlorique	79	185
— — dans les roches	34	214

Potasse. Séparation dans les terres	34	142	Prochlorite	29	126
— Séparation de la — et de l'ammoniacque dans les sels ammoniacaux	14	43	Produits ammoniacaux. Industrie des —	81	
— Séparation d'avec la soude par l'acide perchlorique	79	185	— végétaux alimentaires. Analyse des —	34	273
— Séparation de la — et de la soude.	34	30	Propane	55	234
Potassium	12	1	Propargyle	55	266
— Alliages du —	12	19	Propargylate d'éthyle	61	601
— Alliages et composés du —	12	208	— de potassium	61	601
— Amalgames du —	12	20	Propénylphénylénamidine	65	1269
— Bibliographie du —	12	208	Propénylsalicylate d'argent.	62	2015
— Équivalent du —	12	9	— de cuivre	62	2015
— État naturel du —	12	2	Propeptones	75	991
Potassium-éthyle	69	35	Propionamide. Chlorhydrates de —	67	280
Potassium. Historique du —	12	1	— Dérivé acétique du —	67	284
Potassium hydrogène.	4	145	— amidé du —	67	284
Potassium. Météorites contenant du —	10	8	— Dérivés bromés, chlorés et iodés du —	67	281
Potassium-méthyle	69	35	Propionamide	64	128
Potassium. Préparation du —	12	10	Propionates	60	282
— Propriétés chimiques du —	12	6	Propionate d'ammoniacque	60	282
— — physiques du —	12	4	— d'argent	60	285
Poudre d'Algaroth	9	59	— de baryum	60	283
Poudre-coton	56	454	— calcico-barytique	60	283
Poudre à tirer. Analyse de la —	31	236	Propionates calcico-plombiques	60	283
Poudrettes. Analyse des —	34	62	Propionate calcico-strontianique	60	283
Poumons. Analyse des —	73	278	— de calcium	60	283
Pourpre d'indigo	68	1056	— céreux	16	96
Pourpres d'or. Pourpre de Cassius.	29	62	— de chrome	60	286
Pourpre rétinien, ou rhodopsine	75	440	— de cobalt	60	286
Pouzzolanes	31	217	— de cuivre	60	284
— Analyse des —	38	86	— —	60	286
— artificielles	38	78	— de didyme	16	139
— Origine. Propriétés des —	38	76	— d'éthyle bichloré	60	288
— Résidus industriels employés comme matières pouzzolaniques.	38	80	— ferreux	60	286
Praséocobaltiques. Sels —	23	85	— ferrique	60	286
Précipité per se. — rouge.	9	58	— de lanthane	16	119
Préhnitrate bibarytique	61	1422	— magnésio-barytique	60	283
— plombique.	61	1421	— magnésio-plombique.	60	283
— de potassium.	61	1421	— mercurieux	60	286
Préputiale. Sécrétion —	75	1089	— mercurique	60	286
Présure.	71	157	— de plomb	60	284
— Examen de la —	34	510	— —	60	286
— Ferment de la —	74	218	— de potassium	60	282
Priestley. Chimiste	1	30	— de sodium	60	282
Principes amers. Méthode de dosage des — dans les végétaux.	80	113	— de strontium	60	286
Principe de la conservation de la matière et de l'énergie appliqué aux êtres vivants.	75	2	— d'yttrium	16	171
Principe doux des huiles.	56	221	Propionitrile ou Nitrile propionique.	56	62
Principes immédiats. Voyez Analyse chimique.			Propionitrile. Dérivés du —	67	285
— des travaux moléculaires	2	12	Propionylformiate d'argent.	62	1651
			— de baryum.	62	1651
			Propio-para-coumarate d'argent	62	2014
			o-Propiophénone-carbonate d'argent	62	2016
			Propiosulfonate d'ammonium	60	307
			— —	60	308

Propiosulfonate d'argent	60	703
— — — — —	60	309
— de baryum	60	307
— de cadmium	60	307
— — — — —	60	309
— de calcium	60	307
— — — — —	60	309
— de cuivre	60	309
— de magnésium	60	309
— de plomb	60	309
— de potassium	60	307
— — — — —	60	308
— de sodium	60	308
— de strontium	60	308
— de zinc	60	309
Propylacétylène	55	291
Propylamines	64	74
Propylarsines	69	275
Propylbenzines	55	443
Propylbenzine normale	55	443
p-Propylbenzoate d'ammonium . .	61	792
p- — d'argent	61	792
p- — de baryum	61	792
p- — de calcium	61	792
p- — plombique	61	792
p- — de strontium	61	792
Propylbutyrylurée	67	651
Propylcarbinol	56	99
α -Propyl- β chlorocinnamate d'ar-		
gent	61	883
Propyldénacétate d'argent . . .	61	555
Propyldiéthylcarbinol	56	126
Propylénacétylacétate d'argent .	62	1729
Propylène	55	239
Propylènes bichlorés	55	247
— bromés	55	249
— — — — —	55	252
— — — — —	56	141
Propylène bromé- α	55	252
— bromé- β	55	253
Propylènes chlorés	55	245
— — — — —	56	141
Propylène chloré- α	55	245
— chloré- β	55	246
Propylène-diamine	64	177
— iodé	56	142
Propylènes monochlorés	55	245
— trichlorés	55	248
Propyl-eugénol	56	685
Propylglycol	56	232
— — — — —	56	245
— normal. Propriétés et réactions		
du —	56	199
— ordinaire	56	199
Propyllactate de baryum	62	1596
Propylméthyléthylène	55	299
Propylols	56	94
Propylparaconate d'argent	63	2217

Propylparaconate de baryum . . .	63	2217
— de calcium	63	2217
o-Propylphénolcarbonate de ba-		
ryum	62	1933
o- — de plomb	62	1933
Propylphénylacétone	57	354
p-Propylphénylglycollate d'argent.	62	1942
p- — de baryum	62	1942
p- — de plomb	62	1942
Propylphosphines	69	351
Propylpseudonitrol	55	239
— — — — —	56	98
Propylpyrogallol	56	643
Propylsuccinate d'ammonium . . .	61	1105
Propylsulfines	69	101
Propyltoluylate d'argent	61	819
— de baryum	61	819
m-Propyl-o-toluylate d'argent . .	61	817
Propyltriphénylméthane	55	648
Protagon	75	580
Protamine	64	297
— — — — —	75	1119
Protéides	75	89
Protéine	63	1560
Protéiques. Matières —	75	76
Protobromure d'acétylène	55	177
— de carbone	5 ^e	232
— de chrome	20	243
— d'étain	22	220
— de fer	20	76
— d'or	29	83
— double d'or et de phosphore . .	29	84
— de phosphore	5	466
— de tungstène	18	230
— d'uranium	22	63
Protocatécbate de baryum	63	2242
— de calcium	63	2241
— de plomb	63	2242
Protoclorure d'acétylène	55	174
— de carbone	5 ^e	215
— — Préparation et propriété du —	55	199
— de chrome	20	220
— d'étain	22	201
— — — — —	22	209
— de fer	9	100
— — — — —	10	89
— — — — —	20	69
— de gallium	16	209
— d'iode	4	685
— de manganèse anhydre	21	103
— — hydraté	21	104
— d'or et de phosphore	29	79
— de soufre	5	155
— — Action du chlore sur le — . .	5	160
— — Préparation du —	5	155
— — Propriétés chimiques et phy-		
siques du —	5	156

Protochlorure de phosphore . . .	5	435
— — Combinaisons du — avec le protochlorure de platine . . .	5	438
— — Préparation du — . . .	5	439
— — Propriétés du — . . .	5	436
— de tungstène . . .	18	223
— d'uranium anhydre et hydraté .	22	60
Protocyanure de chrome . . .	20	249
Protofluorure d'étain . . .	22	225
Protoiodure d'acétylène . . .	55	180
— de chrome . . .	20	245
— d'étain . . .	22	221
— — Combinaisons formées par le — — d'étain . . .	12	223
— de fer . . .	20	77
— d'uranium . . .	22	65
Propopine . . .	66	257
Protoquinamicine . . .	66	460
Protosélénure d'antimoine . . .	22	393
— d'étain . . .	22	193
Protosulfures cubiques . . .	9	27
— non cubiques . . .	9	34
Protosulfure de chrome . . .	20	218
— de cobalt . . .	9	35
— d'étain anhydre . . .	22	177
— — hydraté . . .	22	184
— de fer . . .	20	49
— de manganèse . . .	24	95
— de phosphore liquide . . .	5	373
— — solide . . .	5	375
— d'uranium. — anhydre et — hy- draté . . .	22	57
Protoxydes cubiques, obtenus arti- ficiellement . . .	9	50
— non cubiques, obtenus artificiel- lement . . .	9	55
Protoxyde d'azote. Analyse du —	4	321
— — Historique . . .	4	307
— — Liquéfaction du — . . .	4	308
— — Préparation du — . . .	4	322
— — Propriétés chimiques . . .	4	315
— — Propriétés à l'état liquide .	4	313
— — Propriétés physiologiques .	4	317
— — Propriétés physiques du — .	4	307
— de baryum. Préparation du — .	15	5
— — Propriétés du — . . .	15	4
— — Usages du — . . .	15	7
— de bismuth . . .	24	32
— de calcium . . .	15	57
— — Propriétés physiques et chi- miques du — . . .	15	58
— — Préparation du — . . .	15	60
— — Usages du — . . .	15	61
Voyez aussi Chaux . . .		
— de cérium, ou oxyde céreux .	16	77
— de chlore . . .	4	549
— de chrome . . .	20	193

Protoxyde de cobalt . . .	9	52
— — anhydre . . .	23	17
— — Caractères des sels de — .	23	147
— — hydraté . . .	23	18
— — Sels d'ammoniaque et de — .	23	55
— — doubles de cobalt . . .	23	68
— — de potasse et de — . . .	23	59
— — de soude et de — . . .	23	65
— d'étain . . .	9	52
— d'étain anhydre . . .	22	145
— — hydraté . . .	22	140
— de fer . . .	9	52
— — . . .	20	29
— de gallium . . .	16	208
— de lithium. — anhydre et — hy- draté . . .	14	20
— de manganèse anhydre . . .	21	42
— — hydraté . . .	21	46
— — Généralités sur les sels de —	21	127
— — Caractères des sels de — .	21	178
— de molybdène . . .	19	6
— de nickel anhydre . . .	23	190
— — hydraté . . .	23	191
— de niobium . . .	18	12
— d'or . . .	29	47
— de plomb. Préparations indus- trielles du — . . .	25	45
— de potassium . . .	12	24
— de sodium . . .	13	19
— de strontium. Propriétés. Pré- paration du — . . .	15	40
— de thallium . . .	17	341
— — Sels de — et propriétés phy- siologiques des sels de — . . .	17	379
— de titane . . .	19	167
— d'uranium anhydre . . .	22	6
— — hydraté . . .	22	7
Proust. Loi de — . . .	1	123
Proustite . . .	9	47
Prout. Loi de — . . .	1	123
— — . . .	11	17
Pseudoalcool diallylénique . . .	56	156
Pseudohutane . . .	55	269
Pseudobutylène . . .	55	275
Pseudocumène . . .	55	440
— quinon-carbonate d'argent . .	63	2354
Pseudocuménol . . .	56	554
Pseudocumidine ou amido- α -tri- méthylbenzol . . .	65	676
— — . . .	65	680
— Dérivés de la — . . .	65	677
Pseudocumophénol. Dérivés et pro- priétés du — . . .	56	554
Pseudocumylphthalide . . .	62	2100
Pseudo-éther cyanhydrique . . .	56	62
Pseudoglycol hexylique . . .	56	156
Pseudohémoglobine . . .	76	52

Pseudo-indol	68	1065
Pseudojervine	66	122
Pseudoméconine	63	2564
Pseudomorphine	66	236
Pseudo-mucine	75	1103
Pseudo-orcine	56	281
Pseudopellétérine	66	133
Pseudophénanthrène	55	632
Pseudopropylacétyle	55	292
Pseudopyrétérobats d'argent	61	564
— de calcium	61	564
Pseudo-urates	67	716
Pseudoxanthine	67	764
— — — — —	75	438
Pseudoxyde d'hexylène	56	156
Pseudopurpurine	63	2952
Psoromate d'argent	63	3061
Ptérocarpine	56	788
Ptomaines ou alcaloïdes des cada-		
vres et de la putréfaction	66	607
— — — — —	75	838
Ptyaline	74	178
Ptyalose	56	382
Puddlage de la fonte	47	94
Pulpes. Analyse des —	34	810
Purpuramide	56	725
Purpurates, ou isoalloxanates	56	725
— — — — —	67	712
Purpurate d'ammonium	75	759
Purpuréine	56	725
Purpuréocobaltiques. Seis —	23	92
Purpuréochromiques ammoniés.		
Seis —	20	306
Purpurine	56	715
— — — — —	56	719
— — — — —	56	724
— — — — —	58	721
— — — — —	88	657
Purpurogalline	56	636
Purpuroxanthincarbonate de ba-		
ryum	63	2842
— de calcium	63	2842
— de plomb	63	2842
Purpuroxanthine	56	720
— — — — —	58	701
Pus. Analyse du —	73	266
Putréfaction	71	790
— marche générale de la —	71	726
— des OEufs	71	738
— Produits fixes de la	71	763
— — gazeux de la —	71	747
— — volatils de la —	71	756
— Ressemblance entre les phéno-		
mènes normaux de l'organisme et		
les phénomènes de la —	71	779
Voyez : Microbiologie. Putréfaction.		
Pyrène	55	638

Pyrène	61	966
Pyrène-carbonate de baryum	61	966
— de calcium	61	966
Pyréndicarbonate de baryum	61	1367
— de calcium	61	1367
Pyrène dinitré	55	640
—quinon	55	639
— — — — —	58	737
Pyridine. Formation. Préparation.		
Propriétés de la —	65	780
— Dérivés de la —	65	786
— Sels de la —	65	784
Pyridiques. Bases —. Constitution		
des bases —	65	778
Pyrimidines	65	810
Pyrite	9	43
— blanche	9	44
Pyrites de fer. Analyse des —	31	154
— Emploi des résidus du grillage		
des — de fer	37	18
Pyrite jaune	20	54
— magnétique	9	39
— — — — —	20	51
Pyrocatechine	75	910
— — — — —	88	186
— Formation, par synthèse et ana-		
lyse, de la —. Préparations, pro-		
priétés, réactions de la —	56	580
Pyrocatechine-dicarbonate d'ar-		
gent —	63	2797
— de baryum	63	2797
— de plomb	63	2797
— de sodium	63	2797
Pyrochlore	9	191
Pyrochlores	18	103
Pyrocinchonate d'argent	61	1190
— de baryum	61	1190
— de calcium	61	1190
— de sodium	61	1190
— de zinc	61	1190
Pyrocinchonimide	61	1190
Pyrocolle. Dérivés du —	65	765
Pyrocresols. Dérivés des —	56	571
Pyrodextrine	56	443
Pyrogallocarbonate de baryum	63	2538
— de calcium	63	2538
— de plomb	63	2538
— de potassium	63	2538
— de sodium	63	2538
Pyrogallol. Préparation, synthèse,		
propriétés, réactions du —	56	634
— Formation du — par l'acide gal-		
lique	56	750
— — du — par le tannin	56	771
Pyrogallol-vanilléine	56	638
Pyrogalloquinon	58	563
Pyrogallo-quinone	56	638

Pyro-inuline	56	448
Pyro-isomalate d'argent	63	2497
— de baryum	63	2497
— de calcium	63	2497
— de plomb	63	2497
Pyro-ita-uvate d'argent	62	1650
— de baryum	62	1650
— de plomb	62	1650
Pyroméconate d'ammonium	62	1754
— de baryum	62	1754
— de calcium	62	1754
— de cuivre	62	1755
— ferrique	62	1754
— de magnésium	62	1755
— de plomb	62	1755
— de potassium	62	1754
— de strontium	62	1755
Pyroméline	23	176
Pyromellate d'argent	61	1423
— de calcium	61	1423
Pyromellates naphthoïques	61	1424
Pyromellate de plomb	61	1423
Pyromorphite	9	179
Pyromucamide	67	869
— diamidé	67	869
Pyromucanilide	68	1259
Pyromucate d'argent	62	1744
β- — —	62	1752
— de baryum	62	1744
— de calcium	62	1744
— de cuivre	62	1744
— de plomb	62	1744
— de potassium	62	1744
— de sodium	62	1744
Pyrophore de Gay-Lussac	12	84
— de Homborg	12	85
Pyrophosphamate de cuivre	26	118
— de zinc	17	189
Pyrophosphates	11	424
— Caractères des —	5	319
Pyrophosphate d'ammoniaque	14	92
— de baryte	15	32
Pyrophosphates de cadmium	17	311
Pyrophosphate double de cadmium et sodium	17	312
— céréux	16	93
— — double	16	93
— de cuivre	26	86
Pyrophosphates doubles de cuivre — cuproammonique	26	117
Pyrophosphate de didyme	16	136
— double d'erbium	16	182
— de protoxyde de fer	20	104
— — — et de bioxyde d'azote	20	106
— — — et de soude	20	106
— de sesquioxyde de fer	20	106
— double de sesquioxyde de fer et de soude	20	107

Pyrophosphate de glucinum	16	16
Pyrophosphates de lanthane	16	116
— doubles de lanthane	16	116
Pyrophosphate de lithine	14	45
— de magnésie	15	137
— mercureux	26	250
— mercurique	26	251
— de potasse	12	162
— sodico-potassique	13	140
Pyrophosphates de soude	13	138
Pyrophosphate de soude	13	144
— — acide	13	138
— — neutre	13	138
Pyrophosphates de protoxyde de thallium	17	401
Pyrophosphate de thorium	16	66
— double de thorium	16	66
— d'acide vanadique	19	106
— d'ytterbium	16	191
— d'yttrium	16	168
— double d'yttrium	16	168
— de zinc	17	186
— — ammoniacal	17	187
Pyrophosphates doubles de zinc et de sodium	17	187
— de zirconium	16	46
Pyrosmalite	20	119
Pyrosulfarséniate de bismuth	24	86
— de protoxyde de manganèse	21	154
Pyrosulfarsénite de bismuth	24	86
— de protoxyde de manganèse	21	153
Pyrosulfate de soude	13	114
Pyrotartramide	67	416
Pyrotartranile	68	1241
Pyrotartrates	61	1055
Pyrotartrate d'alumine	61	1057
— d'ammonium acide	61	1056
— —	61	1067
— — neutre	61	1056
— —	61	1067
— d'argent	61	1060
— —	61	1070
— de baryum acide	61	1056
— — neutre	61	1056
— —	61	1068
— de bismuth	61	1059
— de cadmium neutre	61	1058
— — acide	61	1058
— de calcium acide	61	1057
— de calcium neutre	61	1057
— —	61	1069
— de cobalt	61	1060
— de chrome	61	1058
— de cuivre	61	1069
— — neutre	61	1058
— sous-cuivrique	61	1058
— d'étain	61	1059
— ferreux	61	1058

Pyrotartrate ferrique	61	1058
— de glucine	61	1057
— de magnésium	61	1069
— neutre	61	1057
— de manganèse neutre	61	1058
— mercurieux	61	1059
— mercurique	61	1059
— de nickel acide	61	1060
— neutre	61	1065
— de plomb	61	1070
— neutre	61	1059
— de potassium acide	61	1056
—	61	1068
— de potassium neutre	61	1056
—	61	1068
— de sodium acide	61	1056
—	61	1068
— de sodium neutre	61	1056
—	61	1068
Pyrotartrates de strontiane	61	1057
Pyrotartrate d'urane	61	1058
— d'uranyle	22	41
— de zinc	61	1069
— neutre	61	1057
Pyrotartrimide	67	416
Pyrotérébate d'argent	61	563
— de calcium	61	563
Pyrotartrate d'argent	62	1763
— de baryum	62	1763
— de calcium	62	1763
— de mercure	62	1763
— de sodium	62	1763
— de zinc	62	1763
Pyroxam	56	446
Pyroxène	9	214
— magnésien	9	115
— Synthèse du —	10	334
Pyroxyle	56	454

Pyrrhotine	9	39
—	9	91
—	10	56
— Synthèse de la —	10	318
Pyrrol	65	735
— Action du — sur l'alloxane	65	1503
Pyrrolazobenzol	68	1456
Pyrroldisazodibenzol	68	1456
Pyruvate d'ammonium	62	1635
— d'argent	62	1638
— de baryum	62	1635
— de calcium	62	1633
—	62	1636
— de cobalt	62	1637
— de cuivre	62	1637
— ferreux	60	1637
— ferrique	63	1637
— de glucinium	62	1636
— de lithium	62	1636
— de magnésium	62	1636
Pyruvate mercureux	62	1637
— mercurique	62	1637
— de nickel	62	1637
— de plomb	62	1636
— basique de plomb	62	1637
— de potassium	62	1635
— acide de potassium	62	1633
— neutre de potassium	62	1633
— acide de sodium	62	1633
—	62	1635
— neutre de sodium	62	1633
—	62	1635
— de strontium	62	1633
—	62	1635
— de zinc	62	1636
— de zirconium	62	1636
Pyruvile	67	729

Q

Quadrantoxyle de cuivre	26	23
Quadrihydrure de carbone	55	132
Quadriéléénite de potasse	12	136
Quadristéarate de potassium	60	468
Quadrifluorure de potasse	12	126
— de soude	13	115
Quadrifluorure d'ammoniaque	14	80
— de potasse	12	137
— de soude	13	122
Quadrifluorite de potasse	12	138
— de soude	13	120

Quadroxalate d'ammoniaque	61	990
— de magnésium	61	994
— de potassium	61	991
— de rubidium	61	992
Quartz	6	143
—	vii	9
—	9	79
—	47	19
— Voyez aussi : Silice, Acide silici-		
— Contenu dans les météorites	10	72

Quartz. Emploi du — dans la métallurgie du fer	47	19	Quinate de strontium	63	2770
— et Tridymite	9	224	Quincite	10	241
Quassine	56	788	Quinhydrone ou hydroquinon vert	58	560
Quassite	56	788	— Dérivés chlorés du —	58	561
Québrachamine	66	95	Quinhydrone	56	600
Québrachine	66	93	Quinicine	66	396
Quercétine	56	698	Quinide ou anhydride quinique	56	752
Querciglucine	56	650	—	63	2771
Quercine	56	295	Quinidine	66	385
Quercitane	56	295	— Action de l'acide chlorhydrique sur la —	66	389
—	56	301	Quinine. Action des différents réactifs sur la —	66	347
—	56	308	— Combinaisons avec les carbures et les phénols	66	383
Quercitane monochlorhydrique	56	307	— Dérivés alcooliques de la —	66	378
Quercite. Combinaisons de la — avec les acides organiques. Dérivés de la —. Propriétés et réactions de la —	56	295	— formés avec les radicaux d'acides	66	382
— Recherche de la —	34	519	— Sels de —	66	373
Quercite acétochlorhydrique	56	310	Quinisatate d'argent	63	2369
— bromhydrique	56	309	Quinisatine	63	2370
— dibenzoïque	56	310	Quinizarine	56	602
— distéarique	56	310	—	56	719
— monoacétique	56	309	—	58	704
— monobutyrique	56	310	—	88	653
— monochlorhydrique	56	306	Quinoléine. Combinaisons de la — avec les éthers alcooliques	65	902
— pentacétique	56	309	— Dérivés bromés, chlorés, iodés de la —	65	939
— pentabutyrique	56	310	— Formation. Préparation de la —	65	895
— pentachlorhydrique	56	307	— Jaune de —	88	515
— tétratartrique	56	310	— Sels de —	65	899
— triacétique	56	309	— Synthèse de la —	65	895
— tributyrrique	56	310	Quinon	58	540
— trichlorhydrique	56	307	—	58	563
Quercitrin	56	698	—	58	569
Quinaldine	65	1006	—	58	571
— Homologues de la —	65	1016	—	58	578
Quinamicine	66	459	—	58	734
Quinamidine	66	457	— Combinaisons du — avec les phénols	58	559
Quinamine	66	454	— Dérivés azotés et amidés du —	58	564
Quinanilide	56	753	Quinons divers	58	742
—	68	1315	— et hydroquinons. Liste de ces corps	56	607
Quinates d'alcaloïdes.			Quinone perchlorée	56	601
Quinate de cinchonine	63	2771	Quinonate d'argent	61	1318
— de quinine	63	2771	— de baryum	61	1318
Quinates métalliques.			— de calcium	61	1318
Quinate d'ammonium	62	2770	— de cuivre	61	1318
— d'argent	63	2770	— de potassium	61	1318
— de baryum	63	2770	— de strontium	61	1318
— de cadmium	63	2770	Quinovine	56	368
— de calcium	63	2770	Quinoxalines	65	1234
— de cobalt	63	2770	Quinquinas	66	338
— de cuivre	63	2770			
— de fer	63	2770			
— de magnésium	63	2770			
— de plomb	63	2770			
— de sodium	63	2770			

R

Racémates	63	2753
Racémate d'ammonium	63	2753
— — et de potassium	63	2754
— d'argent	63	2755
— de calcium	63	2754
— de sesquioxyde de chrome	20	274
Racémates de cuivre	63	2755
Racémate cuprico-potassique	63	2755
— de magnésium	63	2754
— de manganèse	21	165
— de plomb	63	2755
Racémates de potassium	63	2753
— de rubidium	13 ^a	47
— de sodium	63	2754
— de strontium	63	2754
— de thallium	63	2754
— de zinc	63	2754
Racines et tubercules	34	286
Racines fourragères. Analyse des —		
Procédé Wœlcker	34	288
Radicaux composés	55	94
— hydrocarbonés	55	95
— Combinaison du silicium avec les — hydrocarbonés	6	239
— — — arsenéthyle	69	272
— — — phénylarsines, arsines monophéniques	69	282
— — — arsine diphenylique	69	286
— — — triphényliques	69	289
— — — du mercure. Formation, préparation, propriétés	69	64
— — — méthylés du mercure	69	57
— — — oxydés et sels du —	63	59
— — mercure éthyle	69	60
— — Dérivés aromatiques du mercure	69	68
— — — éthylphosphines. Dérivés — — — mixte. Dérivés quaternaires — — — — orthocrésyliques du —	69	326
— — — — méthylés du —	69	329
— — — hydrocarbonés et leurs dérivés directs	69	172
Radicaux organo-métalliques (1).	1	301
— —	69	

Radicaux. GÉNÉRALITÉS SUR LES — organo-métalliques		
— — Bibliographie des — organo-métalliques	69	413
— — Classification et constitution des organo-métalliques	69	10
— — — Définition des —	69	1
— — Préparation des —	69	17
— — Propriétés des —	69	22

Radicaux organo-métalliques donnés par les carbures	69	399
— — — — les métaux suivants :		

Radicaux dérivés de l'aluminium	69	81
— — de l'antimoine ou stibines	69	200
— — —	69	224
— — — amyliques de l'antimoine	69	225
— — — éthylés de l'antimoine	69	213
— — — méthylés de l'antimoine	69	202

Radicaux dérivés de l'arsenic ou arsines	69	226
— — —	69	272
— — Allylarsines	69	281
— — Amylarsines	69	281
— — Butylarsines	69	281
— Crésylarsines. Dérivés chlorés ortho- et para-	69	291
— — Éthylarsines	69	272
— — — Arsendiéthyle	69	261
— — — Arsenmonoéthyle	69	260
— — — Arsentétréthyle	69	269
— — — Arsentriéthyle	69	266
— — Arsines dérivées de l'éthylène : Monarsines, diarsines. Composés à la fois arsénicaux et ammoniacaux	69	275
— — Méthylarsines	69	228
— — — diméthyliques : Arsendiméthyle ou cacodyle	69	232
— — — bromées	69	240
— — — iodées	69	241
— — — oxygénées	69	243
— — — sélénées	69	256
— — — sulfurées	69	252
— — — monométhyliques : Arsenmonométhyle	69	228
— — — pentaméthylée : Pentaméthylarsine	69	260

(1) Pour tous renseignements complémentaires, sur les Radicaux organo-métalliques, on consulera utilement la table du vol. 69.

Radicaux — Arsines tétraméthylées : Arsen-méthylum.	69	258	rivés des phosphines éthyliques quaternaires.	69	324
— — — triméthyliques : Arsen-triméthyle.	69	257	Radicaux — — triéthylphosphines.	69	311
— — Naphtylarsines.	69	293	— — Éthyléniques, Phosphines —	69	329
— — Phénylarsines.	69	282	— — méthylphosphines.	69	296
— — — Arsine diphenylique.	69	286	— — — diméthylphosphines.	69	300
— — — Arsines monophényliques.	69	282	— — — triméthylphosphines.	69	301
— — — — triphényliques.	69	289	— — naphtylphosphines.	69	333
— — Propylarsines.	69	280	— — octylphosphines.	69	357
Radicaux dérivés du bismuth.	69	73	— — phénylphosphines.	69	359
— — du bore.	69	77	— — propylphosphines.	69	351
— — du cadmium.	69	55	— — quaternaires mixtes, Dérivés de phosphines — mixtes.	69	326
— — des carbores.	69	399	— — xylylphosphines.	69	326
— — de l'étain.	69	125	— — Composés phosphammoniques.	69	346
— — — amyliques de l'étain.	69	158	— — — phospharsoniques.	69	350
— — — butyliques de l'étain.	69	157	— — — Dérivés diphosphoniques.	69	338
— — — éthylés de l'étain.	69	132	— — — — Composés du paradiphosponium.	69	344
— — — —	69	148	— — — — monophosphoniques.	69	331
— — — phénylés de l'étain.	69	160	— — — — tri et tétraposphoniques.	69	345
— — — propyliques de l'étain.	69	152	— — dérivés du plomb.	69	116
— — — sulfurés de l'étain.	69	148	— — amyliés du plomb.	69	123
— — du glucinium.	69	38	— — éthylés du —	69	116
— — du magnésium.	69	39	— — méthylés du —	69	116
— — du mercure.	69	56	— — du potassium.	69	35
— — — et des composés aromatiques.	69	68	— — dérivés du sélénium.	69	104
— — Mercure crésyle.	69	70	— — éthylés du —	69	105
— — — — éthyle. Formation, préparation, propriétés du —	69	64	— — méthylés du —	69	104
— — — — isoamyle.	69	66	— — dérivés du silicium.	69	169
— — — — isohntyle.	69	66	— — Silicium-phényle-triéthyle.	69	182
— — — naphyle.	69	71	— — — propyle et dérivés.	66	181
— — — octyle.	69	68	— — — Dérivés siliciés mixtes.	69	183
— — — phényle.	69	68	Radicaux dérivés du sodium.	69	37
— — — propyle.	69	66	Radicaux dérivés du soufre. Sulfines.	69	85
— — Mercurosoéthyle. Chlorure, iodure, cyanure, hydrate d'oxyde de —	69	61	— — amylsulfines.	69	102
— — Mercuroso-méthyle. Dérivés chloré, bromé, iodé et oxydé du —.	69	57	— — butylsulfines.	69	101
Radicaux dérivés du phosphore.			— — cétylsulfine.	69	103
Phosphines.	69	293	— — éthylsulfines.	69	93
— — amylphosphines.	69	355	— — hexylsulfine.	69	103
— — aromatiques. — dérivées du phosphore et des alcools —	69	358	— — méthyléthylsulfines.	69	99
— — butylphosphines.	69	354	— — méthylsulfines.	69	87
— — crésylphosphines.	69	388	— — octylsulfine.	69	103
— — —	69	392	— — propylsulfines.	69	101
— — éthylphosphines.	69	309	— — dérivés du tellure.	69	107
— — — Action de la triéthylstibine sur les —	69	351	— — amyliés du —	69	115
— — — diéthylphosphine et dérivés de la —	69	310	— — éthylés du —	69	111
— — — monoéthylphosphine et dérivés de la —	69	309	— — méthylés du —	69	107
— — — tétréthylphosphines. — Dérivés des phosphines éthyliques			— — du thallium.	69	80
			— — du titane.	69	168
			— — du tungstène.	69	396
			— — du zinc.	69	41
			Radicaux oxygénés.	55	94
			— —	55	96
			Raffinage de l'argent.	27	226

Voyez à : Argent. Métallurgie de l'argent.

Raffinose. Analyse de la — 91 534

Raies spectrales. Expériences sur les — 1 854

Raisin. Fermentation du jus de — . 72 124

Ramie 87 481

Rammelsbergite 23 174

Ramnégite 56 340

Ramures des Ruminants 75 443

Raphides 61 992

Ratanhine 66 318

Rate 75 696

— Analyse de la — 73 278

Ration d'entretien de l'organisme. 76 435

Réactifs généraux employés en chimie

— — en chimie minérale. Voyez : Analyse chimique.

— — — organique 1 233

Réactions chimiques. Voyez : Équivalents chimiques des réactions, Mécanique chimique.

Réactions chimiques de la vie . . 76 525

Réalgar 5 538

— 9 42

Recettes de l'organisme 76 412

— et dépenses de l'organisme . . 76 409

Recherche et dosage des éléments inorganiques alimentaires dans les différents produits. Produits chimiques, commerciaux, industriels. Voyez : Analyse et à chaque produit en particulier

— — — des éléments dans les composés organiques. Voyez : Analyse organique

Recherche et dosage des éléments inorganiques dans les tissus et les humeurs 73 283

Reddingite 9 186

Réfraction. Voyez au mot Cristallographie. — 2 728

Regnault. Chimiste 1 98

Reichardtite 36 424

Rein. Caractères anatomiques et histologiques du — 75 705

Reins. Principes constituants des — . 75 711

Reinite 9 173

Relations de la physique et de la chimie.

Relation entre certaines lois physiques et certains phénomènes chimiques ou certaines propriétés des composés chimiques . .

— Applications et utilisation de la physique, et des lois générales de la physique, à l'étude de la chimie. 2 398

Relation entre certaines lois physiques (*Suite*). 2 411

— Changements d'état non réversibles 2 381

— Dissociation des gaz 2 417

— Existence de corps sous deux états différents à la même température. 2 386

— Fusion. 2 390

— Inégalité de tension des vapeurs émises à la même température, par un corps à l'état solide et à l'état liquide 2 400

— Loi de Dulong et Petit 2 427

— Triple point de Thomson. Triple concordance des courbes représentant certains phénomènes physiques en un même point 2 404

— Vapeurs. Différences des tensions des — émises à la même température par un corps à l'état liquide et à l'état solide. 2 407

Remingtonite. 23 5

Renazzite. 10 193

Répartition de la dépense de calories dans l'organisme. 76 485

— et transformation de la chaleur et de l'énergie dans les actions chimiques, électriques, etc. Voyez la Table à : Affinité, Electricité, Équilibres chimiques, Mécanique chimique.

Résacétate d'ammonium 63 2652

— de potassium 63 2652

— de sodium 63 2652

Résines. 86 357

— Analyse des — 34 354

— Dosage. Méthodes de — des — dans les végétaux. 80 113

Résines fossiles 7 430

Résodicarbonate d'argent. 63 2798

— de baryum. 63 2798

— de cuivre 63 2798

— de potassium 63 2798

Résosquinon. 58 559

Résorcine. 56 589

— 88 188

— Dérivés de la — et de l'acide phtalique 56 382

— — par substitution de la — . . 56 589

— Synthèse. Préparation. Réactions. Propriétés de la — 56 582

— -benzéine 56 594

Résorcines chlorobromées 56 596

Résorcine-citréine 56 594

— diacétique 56 584

— dibenzoïque 56 584

— diéthylique 56 584

Résorcines dinitrées 56 596

Résorcine-indophane	56	597
— isosuccinéine	56	594
— monoiodée	56	596
— oxaléine	56	593
— pentabromée	56	594
— phtaléine	56	585
— succinéine	56	594
— tartréine	56	594
— tétranitrée	56	594
— triodée	56	596
Résorcyanine	56	594
Résorcyldialdéhyde	58	835
Respiration.		
— Affections diverses. Consé-		
quences et influences de diverses		
affections sur la —	76	377
— Air expiré	76	300
— — inspiré	76	299
— cutanée	76	323
— Échanges gazeux dans les pou-		
mons	76	312
— — Absorption de l'oxygène	76	308
— — Exhalation d'azote	76	315
— — — de vapeur d'eau	76	316
— — Généralités sur les échanges		
gazeux dans les poumons	76	307
— Échanges respiratoires dans la		
fièvre	76	370
— Élimination de l'ac. carbonique	76	312
— Gaz de la —. Résultats des expé-		
riences de Regnault et Reiset, et		
de Pettenkofer et Voit	76	332
— Généralités sur la —	76	245
— intestinale	76	323
— Maladies des organes de la — et		
de la circulation	76	373
— — du sang	76	375
— Masse gazeuse des pounions	76	302
— Méthodes pour recueillir et étu-		
dier les gaz de la —	76	327
Rétenate de baryum	61	954
— de sodium	61	954
Rétène	55	622
Rétenglycollate d'argent	62	2133
— de cuivre	62	2133
Rétinite	7	437
Rétrogradation des Superphos-		
phates ou diminution de leur		
acide phosphorique soluble dans		
l'eau	37	148
Jean Rey. Chimiste	1	20
Rhabdite	9	106
—	10	68
Rhabdophane	9	177
Rhamnodule	56	338
Rhamnoxanthine	56	700
Rhinantine	56	700
Rhinantogine	56	700

Rhodalose	9	169
—	23	4
Rhodamine	88	499
— Dérivés azoïques de la —	88	511
Rhodizonates ou Croconates	56	754
—	63	2789
Rhodizonate de baryte	15	36
— —	63	2789
— de chaux	15	96
— de magnésie	15	135
— de sodium	63	2789
— de strontiane	15	52
Rhodonite	9	118
—	9	225
Rhodopsine ou pourpre rétinien	75	440
Rhœadine	66	178
Rhœagénine	66	178
Ribonate de baryum	63	2709
— de cadmium	63	2709
— de calcium	63	2709
— de plomb	63	2709
Richmondite	10	238
Ricinélaïdate d'argent	62	1695
— de baryum	62	1695
— de calcium	62	1695
— de magnésium	62	1695
— de sodium	62	1695
Ricinine	66	611
Ricinolamide	62	1693
Ricinolate d'ammonium	62	1694
— d'argent	62	1695
— de baryum	62	1694
— de calcium	62	1694
— de magnésium	62	1695
— de plomb	62	1695
— de potassium	62	1694
— de sodium	62	1694
Ricinostéarolate d'ammonium	62	1735
— d'argent	62	1736
— de baryum	62	1736
— de potassium	62	1735
— de sodium	62	1735
Rittersgrunite	10	161
Rivot. Chimiste	1	99
Robinine	56	373
Rocellanilide	61	1130
—	68	1246
Roccellate d'argent	61	1130
— de baryum	61	1130
— de calcium	61	1130
— de plomb	61	1130
— de potassium	61	1130
Rochage de l'argent. Voyez à Argent.		
— des fontes manganésées	21	33
Roches aphanitiques	9	198
— Cristallites. Roches plus ou moins		
vitreuses, qualifiées —, ou trichi-		
tes	9	199

Roches cryptocristallines	9	198
— éruptives. Reproduction des —	9	206
— granitoides	9	198
— Analyse des —	34	205
— Attaque par l'acide fluorhydrique.	34	215
— Examen des — par l'analyse qualitative microchimique	35	116
— sédimentaires et métamorphiques. Reproduction artificielle des — — et —	9	195
— — — — —	9	198
Roddingite	9	186
Rosamines	88	511
Rosaniline. Brevets sur la série de la —	88	410
— Homologues de la —	65	1409
— Préparation de la —	88	441
— Série de la —	88	390
Rose. Chimiste	1	109
Roséochromiques. Sels —	20	305
Roséocobaltiques. Sels —	23	113
Rouge de Magdala	65	1553
— quercique	56	773
Rouissage chimique.	72	14
Rubiadine	56	701
Rubiadipine	56	701
Rubiafine	56	701
Rubiagine	56	701

Rubianine	56	701
Rubidine	65	843
Rubidium.	13 ^a	
— Action physiologique des sels de —	13 ^a	47
— Analyse du —	13 ^a	19
— Bibliographie du —	13 ^a	39
— Équivalent du —	13 ^a	7
— État naturel du —	13 ^a	2
— Extraction des sels de —	13 ^a	4
— Origine du — contenu dans les salins de betteraves	13 ^a	50
— Préparation du —	13 ^a	8
Rubijervine	66	122
Rubirétine	56	701
Rubis. Production artificielle du —	37	34
— spinelle. Reproduction du —	15	196
Ruficoccène	55	532
—	55	632
Rufiopine	58	729
Rutile	9	83
— VII	9	
— aciculaire	9	85
— tabulaire	9	85
Rutine	56	701

S

Saccharamide	67	881
Saccharate d'ammonium	63	2970
— d'argent	63	2970
— de baryum	63	2970
— de cadmium	63	2970
— de calcium	63	2970
— de cuivre	63	2971
— de magnésium	63	2971
— de plomb	63	2971
— de potassium	63	2971
— de sodium	63	2971
— de strontium	63	2971
Saccharimétrie.		
— Calcul par la polarisation rotatoire, des différents sucres existant dans une solution.	91	554
— Dosage par la polarisation rotatoire	91	546
— — par la dialyse	91	545
— — par la fermentation	91	543
— — Procédés de — basés sur l'action réductrice des sucres	91	537

Saccharinate de chaux	56	427
— de potasse	56	427
Saccharine	56	375
—	63	2711
—	84	265
— ordinaire	56	425
Saccharines.	56	425
Saccharomyces cerevisiæ	56	349
— pastorianus	56	349
Saccharonate d'ammonium	63	2896
— d'argent	63	2896
— de calcium	63	2896
— de cuivre	63	2896
— de sodium	63	2896
Saccharose	56	386
—	84	3
— inactive	56	420
— Analyse du —	91	529
Saccharoses. Séparation des — et des glucoses par les ferments non inversifs	34	509
— Dosage des — dans les végétaux	80	198

Saccharoses. Recherche des — dans les végétaux.	80	59
Saccharoside barytique.	56	398
Saccharosides calciques.	56	398
— plombiques.	56	398
Saccharoside tétranitrique.	56	409
— tétratartrique.	56	409
Sagénite.	9	85
Salamandrine.	66	612
Salhydranilide.	58	798
Salicine.	56	364
Salicylal et acides amidés.	58	798
— et urée.	58	798
Salicylamide.	56	762
—	68	1093
— Dérivés alcooliques du —	68	1096
— obtenus avec les chlorures alcalins.	68	1098
Salicylanilide.	68	1312
Salicylate d'ammonium.	62	1787
— d'argent.	62	1789
— de baryum.	62	1788
— — basique.	62	1788
— de benzoyle.	62	1793
— de bismuth.	62	1789
— de cadmium.	62	1788
— de calcium.	62	1788
— — basique.	62	1788
— de protoxyde de chrome.	20	260
— de cuivre.	62	1789
— double de cuivre et de baryum.	62	1789
— — et de potassium.	62	1789
— de lithium.	62	1788
— de magnésium.	62	1788
— mercurieux.	62	1788
— mercurique.	62	1789
— — basique.	62	1789
— de plomb.	62	1789
— de potassium.	62	1787
— de rubidium.	62	1788
— de salicyle.	62	1790
— de sodium.	62	1788
— de strontium.	62	1788
— de thallium.	62	1789
— — basique.	62	1789
— de zinc.	61	1788
Salicylide.	62	1791
Salicyllactate de calcium.	63	2296
Salicylonitrilide.	68	1313
Salicylonitrile.	56	762
—	68	1099
Salicylorcine.	56	621
Salicyloxyacétate d'argent.	62	1793
Salicylrésorcine.	56	594
Salicyluréides.	68	1335
Saligénine.	56	364
—	56	675
— oxyacétate d'argent.	63	230

Salirétine.	56	675
Salivaires. Calculs —	73	217
Salive.	75	174
— complète.	75	175
— mixte.	75	175
— parotidienne.	75	182
— pathologique.	74	196
— — Analyse de la — pathologique.	73	216
— sublinguale.	75	188
— sous-maxillaire.	75	184
— Altérations pathologiques de la —	75	196
— Analyse de la —	73	217
— — quantitative de la —	73	214
— Composition, propriétés chimiques et analyse qualitative de la —	73	213
— Etude chimique de la —	75	175
— — des éléments de la — mixte.	75	178
— Ferment peptogène de la —	74	180
— Fonction physiologique de la —	75	189
— Formation de la —	75	194
— Gaz de la —	74	181
— Variation de composition de la — dans l'espèce humaine et les animaux.	75	192
— Sulfocyanate de potassium dans la —	74	180
Salpêtre.	36	302
Voyez : Azotate et nitrate de potasse		
— Bibliographie du —	36	331
— Concentration des lessives de —	36	317
— Essais du —	36	322
— Exploitation du CALICHE.	36	299
— Historique du —	36	293
— Hypothèse de Noller sur la formation des gisements de —	36	297
— Installation des nitrères artificielles.	36	308
— Lessivage des matériaux salpêtrés des nitrères artificielles.	36	309
— Lessives à évaporer. Traitement des lessives.	36	314
— Nitrères artificielles.	36	307
— Production du — au moyen du nitrate de soude.	36	318
— Provenances différentes du —	36	302
— Raffinage du —	36	319
— Solubilité des divers sels de la lessive salpêtrée.	36	315
— Théorie du lessivage méthodique.	36	310
Samarium et ses composés.	16	145
— Bibliographie du —	16	150
— Equivalent du —	16	146
— Historique du —	16	145
— Spectre du —	16	146
— Caractères des sels de samarium.	16	150

Samarskite	48	109	Santonate d'argent	63	2364
Sandmeyer. Réaction de —, ou des chlorures diazoïques sur les sels cuivreux	67	188	— de baryum	63	2364
Sang	73	149	— de sodium	63	2364
—	76	3	Santonide	56	737
—	76	238	Santoninate de baryum	63	2362
— Analyse du —	34	575	— de calcium	63	2362
—	73	149	— de plomb	63	2362
— Analyse des gaz du sang	73	180	— de potassium	63	2362
— — du sérum sanguin	73	172	— de soude	56	737
— Caractères généraux du —	76	3	—	63	2362
— — du sang total	76	174	Santonine	63	2362
— Dosage de la fibrine ou du plasma dans le —	73	154	Santonite d'argent	62	2047
— Dosage des globules sanguins dans le —	73	151	Santonol	56	737
— — de l'hémoglobine par les méthodes chimiques	73	155	—	56	789
— — — — méthodes chromométriques	73	159	Saphorine	66	612
— — de l'hémoglobine par la méthode spectrophotométrique	73	168	Sapogénine	56	368
— Echanges gazeux entre les tissus et le sang	76	317	Saponine	56	368
— Effets des lésions organiques sur la composition du —	76	238	—	56	653
— Etat des gaz dans le —	76	258	— Recherche de la — dans les végétaux	80	55
— —	76	276	Sarcine	67	765
— —	76	287	—	75	485
— Globules rouges	76	11	— Sels de —	67	767
— Matières minérales des globules rouges	76	100	Sarcosine	64	239
— — organiques des globules	76	99	— Sels de —	64	242
— Maladies du —	76	221	Sassoline	9	93
— —	76	375	Saynite	23	172
— — fébriles du —	76	235	Scammonine	56	370
— — infectieuses du —	76	235	Scandine	16	196
— Matières colorantes du —. Formation et destruction des —	76	95	Scandium et ses composés	16	193
— — — du —. Produits de décomposition des matières colorantes du —	76	76	— Bibliographie du —	16	198
— Numération des globules blancs	73	151	— Equivalent. Etat naturel du —	16	196
— — des — rouges	73	149	— Scandine ou oxyde de —	16	193
— Recherche médico-légale des taches de sang	73	186	— Historique du —	16	193
— Répartition et état des gaz dans le —	76	257	— Sels du —. Caractères analytiques des — du	16	198
— Théories de la coagulation du —	76	140	— Spectre du —	16	193
— Troubles de la nutrition du sang	76	228	Scatol	61	802
— Variations physiologiques de la composition du — dans les divers territoires vasculaires	76	198	—	64	299
— — — — sous diverses influences	76	204	—	74	854
Santal	56	788	Scheele. Chimiste	1	27
Santaline	56	788	Scheelite	9	172
			Scheelitine	9	174
			Scheerérite	7	438
			Shikimate de baryum	63	2506
			— de calcium	63	2506
			— de strontium	63	2506
			Schizomycètes	56	334
			Schladuite	10	278
			Schonite	36	424
			Schraufite	7	438
			Schreibersite	9	107
			—	10	66
			— Synthèse de la —	10	317
			Schwetznite	10	127
			Scoparine	56	789

Scorification. Utilisation de la —	50	95	Sélénates de plomb	9	165
Scorodite	9	187	— — — — —	25	87
— Pl. VIII	9		Séléniate de potasse	12	135
Scyllite	56	790	— de samarium	16	149
Sébacée. Matière —	75	1087	— de soude	13	119
— Analyse de la —	73	265	— de strontiane	9	165
Sébamide	67	424	Sélénates de protoxyde de thallium	17	389
Sébanilide	68	1246	Séléniate de thorium	16	65
Sébate d'aluminium acide	61	1123	Sélénates d'yttrium	16	166
— d'ammonium	61	1122	Séléniate de zinc hexhydraté	17	160
— d'aniline	61	1124	— — pentahydraté	17	160
— d'argent	61	1124	Sélénates de zirconium	16	45
— de baryum acide	61	1123	Sélénates doubles		
— — neutre	61	1123	Sélénates doubles de cadmium et		
— de calcium acide	61	1123	ammonium	17	300
— — neutre	61	1123	Séléniate double de cadmium et		
— de cobalt	61	1123	potassium	17	301
— de cuivre	61	1124	Sels doubles du séléniate céreux	16	90
— de magnésium acide	61	1123	Sélénates doubles de didyme	16	134
— — neutre	61	1123	— doubles de lanthane	16	114
— mercureux	61	1124	Séléniate d'yttrium et d'ammonium	16	166
— mercurique	61	1124	Sélénates d'yttrium et de potas-		
— de nickel	61	1123	sium	16	166
— de plomb	61	1124	Séléniate double de zinc et ammo-		
— de potassium acide	61	1122	nium	17	161
— — neutre	61	1123	— — — et de potassium	17	161
— de sodium acide	61	1123	Sélénioantimoniate de soude	22	393
— — neutre	61	1123	Séléniochlorure de bismuth	24	42
Sébate de strontium	61	1123	Séléniocyanates métalliques	67	576
Sébate de zinc	61	1123	Séléniocyanate d'allyle	67	579
Sécrétions. Gaz des —	76	294	— d'ammoniaque	14	71
Sédiments phosphatiques de l'urine	75	1048	— d'éthylène	67	580
— uratiques de l'urine	75	1049	— de méthylène	67	579
— urinaires	75	1046	Séléniocyanure de calcium	15	69
Sel ammoniac	9	97	Sélénio-stannate de potasse	22	196
Voyez : Chlorure d'ammonium.			— de sulfure d'ammonium	22	197
Sélénhydrates d'ammoniaque	14	75	— — de potassium	22	196
Sélénates	11	399	— — de sodium	22	197
Séléniate d'oxyde d'antimoine	22	335	Sélénio-urée	67	801
— d'argent	27	370	— Combinaison de la — avec l'acide		
— de baryte	9	165	sulfurique	67	803
— — — — —	15	30	— Combinaisons de la — avec les		
— de cadmium	17	299	halogènes	67	802
Sélénates céreux	16	89	— Dérivés aromatiques de la —	68	1391
Séléniate de chaux	9	165	Sélénioxyposphates	5	364
— — — — —	9	167	Sélénites	9	154
— — — — —	15	83	—	11	398
Sélénates de protoxyde de cobalt	23	39	— d'alumine	15	238
Séléniate cuivrique	26	81	— d'ammoniaque	14	79
Sélénates de didyme	16	133	Sélénite d'ammoniaque neutre	14	80
— de fer	20	95	— d'oxyde d'antimoine	23	335
Séléniate de glucinium	16	14	— d'argent	27	370
— de lanthane	16	114	Sélénites de baryte	15	30
— de lithine	14	38	Sélénite de bismuth	24	65
— de magnésie	15	128	— de cadmium	17	301
— mercureux	26	231	Sélénites céreux	16	89
— mercurique	26	232	Sélénite de césium acide	13 ^a	34
Sélénates de protoxyde de nickel.	23	24	— — neutre	13 ^a	34

Sélénites de chaux	15	83
Sélénite cuivreux	26	80
Sélénites cuivriques	26	80
— de didyme	16	133
Sélénite d'erbium	16	182
Sélénites de fer	20	95
— de glucinium	16	14
— de lanthane	16	113
Sélénite de litbine	14	38
Sélénites de magnésie	15	128
Sélénite de manganèse	21	145
— mercurieux	26	231
— mercurique	26	231
Sélénites de protoxyde de nickel	23	211
Sélénite de plomb	25	87
— neutre de potasse	12	135
— de samarium	16	149
Sélénites de scandium	16	198
— de soufre	13	117
Sélénite neutre de soude	13	117
Sélénites de strontiane	15	49
— de protoxyde de thallium	17	390
— de thorium	16	64
Sélénite de protoxyde d'uranyle	22	21
— d'ytterbium	16	191
Sélénites d'yttrium	16	165
Sélénite de zinc neutre	17	162
Sélénites de zirconium	16	44
 Sélénium	5	196
—	9	19
— Bibliographie du —	5	221
— Combiné avec l'or	29	71
— avec l'oxygène	5	205
— — — le tellure	29	71
— — — le tungstène	18	222
— État naturel du —	5	195
— États et modifications allotropi- ques du —	5	199
— Extraction du —	5	196
— Météorites contenant du —	10	6
— Propriétés du —	5	203
Sélénium-éthyle	69	105
— -méthyle	69	104
 Sélénieurs	11	147
Sélénure d'aluminium	15	201
Sélénures d'argent	27	309
Sélénure d'azote	5	220
Sélénures de baryum	15	18
Sélénure de bismuth	24	41
— de cacodyle	69	256
— de cadmium	9	38
— — —	17	245
— de calcium	15	69
— de carbone	5 ^a	201
— de cérium	16	83
Sélénures de chrome	20	219

Sélénure de cobalt	23	2
— — —	23	29
— cuivreux	26	52
— cuivrique	26	52
— de cyanogène	5 ^a	321
— — —	67	580
— de fer	20	56
— de glucinium	16	10
— de magnésium	15	117
— de manganèse	21	99
Sélénures de mercure	26	171
Sélénure de molybdène	19	67
— de nickel	23	198
— de plomb	25	71
Sélénures de potassium	12	89
— de sodium	13	66
— de strontium	15	44
Sélénure de tellure	5	234
— de thallium	17	350
— de zinc	9	28
— — —	17	71
— — — hydraté	17	72
— — — Préparation. Propriétés du —	17	71
Sélénodithionite de potasse	12	90
Sélénotribionate de potasse	12	90
Sellaïte	9	100
 Sels	11	133
—	11	195
— Action de la chaleur sur les —	11	214
— — de l'électricité sur les —	11	219
— — de la lumière sur les —	11	217
— — des métaux sur les —	11	222
— Bibliographie des —	11	317
— — —	11	467
— Capillarité des dissolutions sa- lines	11	254
— Chaleurs de dissolution des —	11	274
— Chaleurs de formation des — dis- solutions. Acides forts et acides faibles	11	297
— Chaleur de formation des — so- lides	11	207
— Chaleurs spécifiques des —	11	271
— Conductibilité électrique des dis- solutions salines	11	258
— Congélation des dissolutions sa- lines	11	261
— Cristallisation des —	11	295
— Décomposition des — par l'eau	11	224
— Densité des solutions salines	11	251
— Dissolutions salines. Observa- tions sur les dissolutions salines	11	228
Sels des hydracides	11	
Voir de la page 133 à la page 192.		
Sels des acides oxygénés	11	
— — — du brome	11	371
— — — du chlore	11	365

Sels de cadmium. Propriétés physiques des	17	281
— doubles de protoxyde de cobalt et d'ammoniaque	23	55
— — — et de métaux	23	68
— — — et de potasse	23	59
— — — et de soude	23	65
— crocéocobaltiques de Gibbs	23	91
— cuivreux et chlorures diazoïques. Réaction entre les — cuivreux et les chlorures diazoïques.	67	188
— doubles de l'acétate de chrome.	60	196
— — — d'urane	60	199
— d'erbium	16	181
— d'Erdmann et Gibbs	23	145
— flavocobaltiques.	23	112
— fuscocobaltiques de M. Fremy	23	87
— de bioxyde de molybdène	19	7
— doubles de nickel et d'ammoniaque	23	231
— — — et de potasse	23	233
— — — et de soude	23	236
— de nickel combinés avec l'ammoniaque.	23	224
Sel gemme (1)	10	89
— Analyses de sels ignigènes	36	408
— EAUX SATURÉES. Traitement des —. Eaux mères. Séchoirs. Composition chimique.	36	410
— Concentration des dissolutions salines	36	395
— — Chaudières d'évaporation	36	397
— — Accessoires des chaudières. Hottes. Dispositions diverses des chaudières	36	401
— — — Foyers et disposition du chauffage	36	398
— — — Traitement dans les poêles à concentration	36	406
— Généralités sur le — gemme, et sur le — marin. — sur le — commun	36	355
— Constitution du — et Gisements. — <i>Gisements de Cordona.</i>	36	375
— de Transylvanie.	36	375
— EXPLOITATION DES ARGILES SALIFÈRES.		
— — Méthode d'exploitation intermittente.	36	380
— — — par dissolution continue.	36	383

Sel gemme. Exploitation des argiles salifères au moyen de forages	36	392
— EXPLOITATION DES SOURCES SALÉES.		
— — — Enrichissement des eaux salées. Graduation	36	386
— — — Origine et composition des sources salées.	36	383
— — — Réservoirs d'eau salée. Traitement de l'eau salée par la chaux.	36	394
— — — Résultats de la graduation	36	388
— <i>Gisements. Exploitation des</i>	36	374
— — — de la Lorraine. Composition. Exploitation	36	379
— — — de la Saxe et du Hanovre	36	376
Sels lutéocobaltiques	23	126
Sel marin (1)	9	98
— — Bibliographie du — marin et du — gemme.	36	413
— — Emploi du — dans la métallurgie de l'argent	50	159
— — Extraction du — marin par congélation de l'eau de mer. Composition chimique.	36	372
— — Composition de l'eau de mer.	36	357
— Généralités sur le sel marin, et sur le — gemme. — sur le — commun.	36	355
— MARAIS SALANTS de l'Ouest de la France	36	368
— — Généralités. Dispositions générales des marais salants.	36	361
— — Marais salants d'Istrie.	36	362
— — — du Portugal et du midi de la France	36	363
— — — des steppes russes	36	374
— PROCÉDÉ D'EXPLOITATION DU SEL MARIN. Procédé anglais et hollandais. Laveries de sel marin. Extraction dans la Russie méridionale.	36	371
— — Production par évaporation spontanée de l'eau de mer.	36	359
— — Travail dans les salins du midi	36	366
— UTILISATION DES EAUX DES MARAIS SALANTS. Bibliographie.	36	420
— — Extraction du chlorure de potassium	36	419
— — Procédé Balard. Procédé Merle.	36	416
— — Méthode Giraud. Fabrication du sulfate de soude	36	417

(1) Il y a lieu de faire une distinction entre le chlorure de sodium, le sel gemme et le sel marin. Cependant, il y aura avantage, dans certains cas, à consulter la table aux trois mots : Chlorure de sodium, Sel gemme et Sel marin.

Sels octaminiques purpuréo- et roséocobaltiques	23	89
Sel d'oseille, ou oxalate acide de potasse.	61	390

Sels d'oxycobaltiaque	23	141
— polyhasiques de nickel et d'autres métaux	23	236
— praséocobaltiques	23	85
— purpuréocobaltiques	23	92
— roséocobaltiques	23	113
— de soude. Caractères distinctifs des — de —	13	187
— de Stassfurt. Analyse des —	34	61
— sulfazotés	11	413
— thalleux. Dosage des —	17	422
— thalliques. Dosage des —	17	422
— de protoxyde de thallium. Propriétés physiologiques des — de protoxyde de —	17	381
— — chimiques et physiques des —	17	379
— de peroxyde de thallium. Propriétés chimiques des — de peroxyde de —	17	410
— de sesquioxyde de titane	19	169
— xanthochromiques décammonisés	20	310
— xanthocobaltiques	23	108
— de zinc	17	127
— —	17	214
— — Bibliographie des — de —	17	134
— — Electrolyse des —	17	127
— — Propriétés chimiques et caractères des dissolutions des —	17	130
— — — physiologiques des —	17	132
— — — physiques et conditions de formation des — de	17	129
Sénarmonite	9	59
Sénévols	67	552
Sépine	65	1498
Septicémie	71	864
Séquoiène	55	571
Séranilide	68	1246
Série aromatique. Hypothèse de Kékulé	55	111
— — Hypothèse de Berthelot. Voyez Volume 65.		
— grasse	64	
Sérine	68	1527
—	75	984
Séroline	56	790
Sérosités. Analyse des —	73	190
— Composition chimique des —	76	395
— normales	76	396
— pathologiques	76	399
Serpentine	10	84
Serturner. Chimiste	1	90
Sérum du sang	76	108
— Matériaux ou Matières minérales du —	76	125
— Matériaux organiques du —	76	116
Sérum alumine	75	984

Sérumglobuline	75	990
Sérum musculaire	75	454
— — Analyse du —	75	476
Sérum sanguin. Analyse du —	73	172
— — Composition quantitative du — sanguin	76	128
— du sang. Matières albuminoïdes du —	76	109
Sesquiacétate de baryte	60	178
— de cuivre	60	221
— de strontiane hydraté	60	179
Sesquihromure de carbone	5 ^a	232
— de chrome	20	244
— de fer	20	76
— d'or	29	83
— de silicium	6	218
Sesquicarbonat d'ammoniaque	14	97
— de haryte	15	36
— de plomb et céruse	25	92
— de potasse	12	160
— de soude	13	174
Sesquichlorure de carbone	5 ^a	210
— —	55	221
— — Préparation du —	5 ^a	213
— — Propriétés du —	5 ^a	214
— de chrome anhydre	20	225
— — hydraté	20	230
Sesquichlorures de chrome oxyferriques	20	76
Sesquichlorure de cobalt	23	32
— de fer oxychromique	20	75
— de manganèse	21	109
— de silicium. Propriétés du —	6	209
Sesquicyanure de chrome	20	249
— d'or	29	87
Sesquifluorure de chrome	20	246
— de manganèse	21	100
— d'uranium	22	67
Sesquiodure de chrome	20	245
— d'or	29	86
— de silicium	6	225
Sesquioxydes	9	58
Sesquioxyde de chrome	9	67
— — anhydre	20	195
— — hydraté	20	199
— de cobalt anhydre. — — hydraté	23	19
— — Caractère des sels de —	23	152
— de cuivre	26	30
— de gallium	16	208
— de manganèse anhydre	21	51
— — hydraté	21	52
— — Caractères des sels de —	21	179
— de molybdène	19	6
— — Sels de —	19	7
— d'or	29	48
— de plomb	25	56
— de titane	9	68

Sesquioxyde de titane	19	168
— — Sels de —	19	169
— d'uranium amorphe, cristallisé et hydraté	22	14
— — combiné avec les acides	22	15
— — — avec les bases	22	43
Sesquisélénite d'ammoniaque	14	80
— de soude	13	118
Sesquistandiéthylphényle	22	263
Sesquistannéthyle	22	248
Sesquistanniodo-diéthyle	22	262
Sesquistannisopropyle. Sels de —	23	260
Sesquisulfate d'ammoniaque	14	78
Sesquisulfures	9	40
Sesquisulfure de chrome	20	218
— de cobalt anhydre	23	27
— d'étain	22	193
— de fer	20	51
— de phosphore	5	383
— — Préparation du —	5	385
— de thallium	17	349
Sesquitérébène	55	722
Sesquitérébenthènes	55	720
Sesborate de potasse	12	169
Shalkite	10	80
—	10	298
Shepardite	10	79
Sidérose. Voyez : Minerais de fer. Carbonate ferreux, etc.	9	144
Siegburgite	7	486
Siégénite	9	40
— ou Linnéite	23	173
Sigénite	10	188
Silicates	6	162
—	9	118
—	11	443
— Analyse des —	6	185
— —	31	260
— —	40	79
— Analyse des silicates contenant du bore	31	289
— — des — totalement décomposés par les acides —	31	262
— — — Appareils de chauffage uti- lisés pour l'analyse des —	31	265
— — — Four de Schlœsing	34	210
— Analyse des — incomplètement décomposés par les acides	31	262
— — des — rendus attaquables par les acides	31	270
— — des — par la voie moyenne. Méthode Sainte-Claire-Deville	34	205
— Analyse des silicates alcalins	31	291
— Classification des — par familles naturelles	6	169
— — des — d'après la méthode chi- mique	6	167

Silicates. Détermination du degré d'oxydation des métaux dans les silicates	31	281
— Matières volatiles dans les — . Recherches des matières — dans les —	31	277
— Propriétés des —	40	20
Silicates hydratés	9	133
— métalliques artificiels	6	163
— naturels	6	165
Silicates d'alumine	9	119
— — anhydres	15	245
— — hydratés	15	247
— — argiles	15	250
— — kaolins	15	247
— alumineux	9	120
— — Produits artificiels analogues au feldspath, aux zéolithes, à la leucite	9	129
— — Synthèse des silicates d'alu- mine	10	327
Silicate double d'alumine et de li- thine	9	131
— d'ammoniaque	14	101
— d'argent	27	356
Silicates de baryte	15	88
Silicate de baryte hydraté	9	135
— céreux	16	94
Silicates de chaux	15	103
Silicate de chaux et de potasse	15	103
— — et de soude	15	104
— de protoxyde de cobalt	23	51
Silicates de cuivre	26	92
Silicate cuproammonique	26	119
Silicates ferreux	20	118
— — doubles anhydres	20	117
— — ferriques	20	115
— de fer contenant des peroxydes	20	120
— de sesquioxyde de fer hydratés	20	125
— fluorifères	9	120
— de glucinium	16	17
Silicate de lanthane	16	117
Silicates de lithine	14	49
— de magnésie	15	140
Silicate de magnésie fluorifère	15	141
Silicates magnésiens anhydres. — — hydratés	15	141
— — multiples. Préparation des —	15	142
— — Synthèse des — —	10	324
— de manganèse	21	155
Silicate chloruré de manganèse	21	156
— mercurieux. — mercurique	26	239
Silicates de protoxyde de nickel	23	223
Silicate de plomb	25	99
Silicates de potasse. Bisilicate de — . Monosilicate de —. Tétrasilicate de —	12	170

Silicate potassico-ferrique	9	131
Silicates de soude	13	179
— — Verre soluble	13	185
— — Emploi du — dans la fabrication du verre	37	31
— — Peinture avec le silicate de soude	93	187
— de strontiane	15	54
Silicate de protoxyde de thallium	17	408
— de thorium	16	66
Silicates d'uranyle	22	31
Silicate et tétroxyde de vanadium	19	90
— d'yttrium	16	168
— de zinc anhydre	17	209
— — hydraté	17	211
— double de zinc et d'aluminium	17	212
— — — et de glucinium	17	212
— — — et de potassium	17	212
Silicates de zirconium	16	47
Silicatisation par le verre soluble	40	225

Silice 6 140

Voyez dans la table, page 47 :

Acide silicique, Quartz, etc.	
— colloïdale	6 153
Silices diverses	6 149
Silice. Fonctions chimiques de la —	6 161
— Propriétés thermochimiques de la —	6 160
Silicichloroforme, ou Formène silicié trichloré	6 210
— — — Propriétés du —	6 211
Silicioazoture de potassium	12 94
Siliciodoforme	6 224
Siliciques. Hydrates —	6 150
— — Propriétés des —	6 159

Silicium (à l'état libre)	6
— amorphe actif	6 118
— — passif	6 120
— Analyse du —	6 131
— Azotures de —	6 138
— Bibliographie du — et de ses dérivés	6 281
— Chaleur de transformation du —	6 127
— Classification. Place du — dans la —	6 115
— Coefficient de dilatation du —	6 127
— combiné au brome	6 216
— — au chlore	6 202
— — à l'hydrogène	6 227
— — à l'iode	6 221
— — à l'oxygène et à l'hydrogène	6 235
— — avec les radicaux hydrocarbonés	6 239
— Composés carbo-siliciés	6 136
— cristallisé	6 122
— Densité du —	6 126

Silicium. Dérivés alcooliques et éthers du —	56	662
— Dérivés organiques du —	6	239
— — — mixtes du —	6	265
— — Organiques, et — — du —	69	
— Dureté du —	6	126
— fondu	6	121
— Généralités sur le —	6	113
— graphitoïde	6	124
— Météorites contenant du —	10	8
— Préparation du —		
— — du — amorphe	6	118
— — du — cristallisé	6	122
— — du — fondu	6	121
— — du — graphitoïde	6	125
— — Préparation du —	6	126
— actif. Propriétés du —	6	119
— Propriétés chimiques du —	6	130
— — électriques du —	6	129
— — optiques du —	6	128
— — physiques du —	6	125
— Spectre du —	6	128
— Volume atomique du —	6	127

Radicaux organo-métalliques dérivant du silicium.

Silicium-diéthyle	56	665
Silicium diéthyl-dioxyéthyle	6	266
— — — — —	69	185
Silicium-dioxyéthyle	56	665
Silicium éthyle	69	173
Siliciums éthyles chlorés	6	244
Siliciums-éthyle-méthyle	6	243
— — — — —	69	180
Silicium éthyle-monoacétyle	6	246
— éthyle monohydraté	6	246
Siliciums éthylphényles	6	247
Silicium éthyle-trioxyéthyle	6	267
— — -trioxyméthyle	6	268
— hexéthyle	69	178
— méthyle	69	172
— méthyl-trioxyéthyle	6	269
— phényle-triéthyle	69	182
Silicium-phényl-trioxyéthyle	6	269
Silicium propyle	69	181
— et radicaux hydrocarbonés	6	239
— — — — —	56	
— — — — —	69	
— tétraméthyle	6	240
— tétrapropyle	6	247
— tétréthyle	6	241
— — Dérivés du —	6	244
— triéthyl-oxyéthyle	6	265

Siliciures	11	149
— métalliques	6	133
Siliciure d'argent	27	314
— de calcium	15	71
— de cérium	16	84

Siliciure de cuivre	26	56
— d'étain	22	200
Siliciures de fer	20	83
Siliciure de magnésium	15	120
Siliciures de manganèse	21	124
Siliciure de nickel	23	206
— de potassium	12	94
Silico-aluminates alcalins. Synthèse des —	10	327
Silicodécane	69	181
Silico-manganates alcalino-terreux	21	158
Silicomolybdates	11	462
—	19	44
Silicomolybdate de césium	13 ^s	35
Silicone	6	237
Silicotitanates	9	138
—	19	194
Silico-titanate d'yttrium	16	168
Silicotungstates	11	464
Silicotungstate de césium	13 ^s	34
— de rubidium	13 ^s	18
Sillimanite	9	119
Sinapate de baryum	63	2629
Sinapine	66	124
Sincaline	56	758
Sinistrine	56	482
— Dosage de la — dans les végétaux	80	197
Sipérine	66	599
Sirops. Analyse des —	91	569
Sirop de fécule. Analyse d'un —	34	451
Skatol	74	354
Skatoxyle	75	921
Smaltine	9	45
—	23	3
Smithsonite	9	144
Sodammonium	13	69
 Sodium	 13	 12
— Alliages de —	13	12
— Alliage de — et d'antimoine	13	14
— — et de bismuth	13	13
— — et d'étain	13	14
— — et de plomb	13	13
— — et de potassium	13	12
— — et de zinc	13	13
— Amalgames de —	13	14
— Bibliographie du — et de ses composés	13	196
— Combinaisons du — avec l'arsenic et avec l'azote	13	68
— — du — avec le brome, le chlore, le fluor et l'iode	13	33
— — du — avec l'oxygène	13	19
— — du — avec le phosphore	13	68
— — du — avec le sélénium, le soufre et le tellure	13	55
— Équivalent du —	13	6

Sodium. État naturel et historique du —	13	1
— Hydrure de —	13	17
— Météorites. — contenu dans les —	10	8
— Préparation du —	13	6
— Propriétés du —	13	3
Sodium éthyle	69	37
— hydrogéné	4	145
— méthyle	69	37
— -nitrobutylène	55	274
 Sodo-isosantonite d'éthyle	 62	 2048
Soie	87	343
Solanidine	56	371
—	66	534
Solanine	66	534
— Action de l'hydrogène sur la —	56	371
 Solides. Corps —. Voyez dans la table à Chaleur spécifique, p. 109; à Chaleur, p. 108; à Coefficient de dilatation, p. 122; à Fusion, p. 191. — — Répartition des germes sur les —	 71	 81
Solidification. Caractères des liquides surfondus	1	452
— Chaleur dégagée au moment de la solidification	1	452
— Changements de volume qui accompagnent la —	1	449
— Corps réfractaires	1	449
— Détermination de la température de fusion d'un corps	1	453
— Expériences de M. Dufour	1	450
— Influence de l'état moléculaire du corps sur la température de fusion. — Lois de la —	1	448
— Passage de l'état liquide à l'état solide	1	448
— Surfusio. — de l'eau	1	449
— — des métaux	1	451
Sols	79	61
— Analyse physique des —	79	76
— Argile contenue dans les —	79	62
— Calcaire contenu dans les —	79	75
— Constitution des —	79	61
— Epuisement. Cause d'— des — par la culture	82	79
— Matière organique contenue dans les —	79	70
— Pertes des — dues à la nitrification. — Propriétés chimiques des —	82	83
— — physiques des —	79	117
— Recherches des principes fertilisants des —	79	87
— Sable contenu dans les —	79	176
Solubilité	1	75
— dans l'eau	1	522
—	1	525

Solubilité de quelques corps dans 100 parties d'eau	4	185
— des gaz dans les matières en fusion		
— — dans les — en fusion. Expériences sur la fonte et l'acier. . .	1	528
— — dans les — — de Haute-feuille, — de Sainte-Chaire-Deville . .	1	527
— — dans les matières métalliques en fusion	1	528
— — dans les — vitreuses en fusion	1	527
Solutions salines	11	207
Sorbamide	67	337
Sorbate d'ammonium	61	609
— de baryum	61	609
— de calcium	61	609
— d'éthyle	61	609
— de potassium	61	609
— de sodium	61	609
Sorbine	56	377
—	84	263
— Dosage de la —	34	500
Sorbite. Propriétés. Réactions de la —	56	339
— Recherche qualitative de la — . .	34	514
Sorbylène	55	306
 Soude	13	21
—	13	30
— artificielle. Voyez : —. Industrie de la —	37	20
— caustique. Densité des lessives de —	13	24
Soude. Dosage de la —		
— — à l'état d'azotate	13	189
— — de carbonate	13	189
— — de chlorure	13	189
— — de fluosilicate	13	190
— — de sulfate	13	188
— — de la — dans les terres . . .	34	183
— Essai de la —	38	372
— — industriel de la —. Voyez : Alcalimétrie	13	193
— Essais industriels des différents sels de —		
— — Azotate de —	13	194
— — Borates de —	13	195
— — Chlorure de sodium	13	193
— Hydrate d'oxyde de sodium . . .	13	30
— Préparation de la —	13	27
— Propriétés chimiques de la — . .	13	25
— — physiques de la —	13	21
— Sels formés par combinaison de la — avec les acides		
— — de l'acide arsénique	13	147
— — — azoteux	13	122
— — — azotique	13	128

Soude. Sels de l'acide borique . . .	13	143
— — — carbonique	13	157
— — — phosphoreux	13	128
— — — phosphorique	13	129
— — — sélénieux	13	117
— — — sélénique	13	119
— — — silicique	13	179
— — — tellurique	13	119
— — — tellurique	13	120
— Sels oxygénés de la —	13	73
— — de la série thionique	13	94
— Sels formés par combinaison de la — avec le sélénium, le tellure, et le soufre	13	63
— Sulfosels de —	13	63
— Séparation de la — d'avec l'ammoniaque des sels ammoniacaux .	14	42
— — de la — dans un mélange de potasse et de — et dosage de la — par l'acide perchlorique	79	185
— — d'avec la potasse. Méthode directe	13	190
— — — Méthode indirecte	13	191
— Urine. — contenue dans l' — . .	75	1036
— Usages de la —	13	29

Soude. Industrie de la —	36	
— Analyse des soudes et des sels de —	36	720
— Fabrication de la — par diffé- rentes méthodes indiquées dans les brevets	36	708
Soude artificielle et — naturelle. Généralités sur la — artificielle et sur la — naturelle.	36	541

I. Soude artificielle.

II. Soude naturelle.

III. Sels de soude et leur caustification.

1. Soude artificielle.

Soude brute. — Fabrication de la — brute	36	559
— Action de l'air sur la —	36	574
— Aspect et composition de la — .	36	571
— Dépense de combustible	36	569
— Fours mécaniques	36	565
— — — Méthode Péchiney-Weidon.	36	568
— — à réverbère	36	562
— — à travail manuel	36	559
— Prix de revient. Rendement en — brute	36	570
— Température des fours	36	564
— Théorie de la fabrication de la —.	36	576
— Théories nouvelles. Théorie de M. Kolb	36	578
— Théorie et objections de M. Scheurer-Kestner	36	581

Soude. LESSIVAGE DE LA — BRUTE.	
— — Action des dissolvants.	36 587
— — Anciens lessiviers. Lessiviers de Clément Désormes	36 590
— — Appareils de Shanks	36 592
— — Clarification des lessives. Composition des lessives brutes .	36 593
— — Installation du lessivage. Généralités sur l'installation du — .	36 589
— — Purification des lessives. Élimination du sulfure de fer.	36 597
— — — Procédé Pauli	36 598
— — — — par carbonatation. Élimination du ferro-cyanure.	36 600
— — — Résidu du lessivage. Marcs ou Charrées.	36 602
MARCS DE —	
— — Utilisation des —. Analyse des lessives jaunes	36 653
— — Bibliographie des —.	36 266
— — Charrées. Utilisation des — de soude.	36 661
— — Généralités sur l'utilisation des —.	36 649
— — Procédé Bucquet	36 658
— — — Mond	36 656
— — Procédés Schaffner et Mond. .	36 651
— — Procédé Schaffner.	36 655
— — Procédés Schaffner et Helbig. .	36 659
— — Purification du soufre retiré des —.	36 657
— — Régénération du soufre des — sous forme d'hydrogène sulfuré. .	36 650
MÉTHODE LEBLANC	36 550
— — Matières premières. Carbonate de chaux. Charbon.	36 551
— — — Sulfate de soude.	36 550
— — — Proportions des matières premières.	36 555
PROCÉDÉ A L'AMMONIAQUE	
— — Historique du — à l'—. Obtention du carbonate d'—.	36 662
— — Généralités sur le —.	36 664
— — Fabric. par l'ammoniaque. . .	81 110
— — Procédé Boulouvard. Absorbants. Filtration	36 704
— — — Calcination du bicarbonate de —.	36 705
— — — Préparation de la saumure ammoniacale	36 703
— — Procédé Schloesing et Rolland. Première opération. Absorbants. .	36 667
— — — Deuxième opération. Filtration	36 669
— — — Troisième opération. Torréfaction	36 671
— — — Quatrième opération. Distillation.	36 672

Soude. PROCÉDÉ A L'AMMONIAQUE. Cinquième opérat. Fours à chaux.	
Réactions.	36 675
— — Distribution des matières . .	36 678
— — — Eau salée. Liquides à distiller	36 679
— — — Acide carbonique pur. Gaz du four à chaux. Surveillance des réactions	36 680
— — Procédé Schloesing (1878) . .	36 710
— — Filtration du bicarbonate d'ammoniaque. Précipitation du bicarbonate de —.	36 713
— — Tours pour retenir les vapeurs ammoniacales	36 712
— — Procédé Solvay. — — Carbonatation.	36 685
— — — Lavage et filtration du bicarbonate de —.	36 687
— — — Préparation de la saumure ammoniacale avec le sel solide. — de la — en partant de l'eau salée naturelle	36 682
— — — Réduction du degré du sel de —. Dessiccation du bicarbonate de —. Calcination du sel de —. .	36 692
— — — Régénération de l'ammoniaque	36 696
PROCÉDÉ AVEC LA CRYOLITE	
— — Décomposition de la cryolithe et fabrication par la —.	36 718
— — Généralités	36 717
— — Lessivage. Décomposition de l'aluminate de soude.	36 719
PROCÉDÉ A LA TRIMÉTHYLAMINE. . .	36 714
II. Soude naturelle.	
Soude naturelle.	36 543
— Origine : Efflorescences du sol, Eaux de certains lacs, et Végétaux.	
Soude d'Égypte.	36 544
— — naturelle	36 543
— — des végétaux.	36 547
— — Espèces naturelles.	36 549
— — Incinération de la —.	36 548
III. Sels de soude et leur caustification ou transformation en lessives et soude caustiques.	
— Fabrication des sels de —, et Rendement, en soude caustique, de la fabrication	
— Ateliers de cristallisation anglais. .	36 627
— — belges et français	36 628
— Broyage et emballage du sel de —. .	36 622
— Calcination des sels péchés	86 617
— Concentration des lessives caustiques	36 641

Soude. Théorie finale et fusion de						Soufre. Météorites contenant du	10	22
la —	36	643				— Modifications allotropiques du —	5	9
— — à feu nu	36	612				— Propriétés chimiques du — . . .	5	18
— — — inférieur	36	615				— — physiques du —	5	1
— — avec fractionnement. Action						— Raffinage du —	5	28
de l'évaporation	36	610				— — — — —	36	59
— Dissolution du sel de —	36	625				— Régénération du — des marcs de		
— Fabrication de la — caustique						soude	36	59
jaune	36	647				— Séparation du — au moyen du		
— Filtration des lessives caustiques.	36	640				sulfure de carbone	36	52
— Four mécanique à carbonate de						— Spectres du —	5	6
Mactear	36	619				— Traitement du minerai de — en		
— Généralités. Caustification des						Sicile	36	38
lessives brutes	36	635				— Usages du —	5	81
— — Rendement de la fabrication,						— neutre contenu dans l'urine. . .	75	1019
et soude caustique obtenue . . .	36	633						
— — — — —	36	648				Sous-bromure d'or	29	83
— Procédé marseillais	36	605				Sous-chlorure d'argent	27	323
— — Parnell	36	636				— — cuivreux	26	36
— Utilisation des lessives rouges.						— — de naphtaline	55	484
Raffinage du sel de —	36	624				— — de potassium	12	40
Soudure autogène	4	168				— — de silicium	6	210
						— — de sodium	13	33
Soufre	9	18				— — d'uranium	22	59
— Action du — sur les carbures						Sous-cyanure d'or	29	87
d'hydrogène	55	100				— fluorure de silicium	6	195
— — sur le cyanogène	5*	256				— iodure d'or	29	86
— Allotropie du —	5	9				— — de silicium	6	226
— Application industrielle du — .	36	69				Sous-nitrate de bismuth des phar-		
— Bibliographie du —	5	189				maciens	24	73
— — — — —	36	70				— — Analyse du —	31	234
— combiné au brome	5	155				— — Falsifications du —	24	82
— — au chlore	5	155				— — Matières étrangères contenues		
— — au fluor	5	155				dans le —	24	78
— — à l'hydrogène	5	147				— oxalate de plomb	61	1008
— — à l'iode	5	155				Sous-oxyde d'argent	27	281
— — à l'oxygène	5	35				— — de cadmium	17	237
— Dosage du — dans les composés						— — de fer	20	29
et les matières organiques. . . .	31	345				— — d'indium	16	236
— — du —	55	48				— — d'or	29	46
— Etat ordinaire du —	5	1				— — de plomb	25	44
— Extraction du —	5	23				— — de potassium	12	24
— — par distillation	36	49				— — de sodium	13	19
— — des masses d'épuration du gaz	36	55				Sous-oxydes d'uranium	22	5
— — des pyrites	36	56				Sous-oxyde de zinc	17	37
— Fusion du — à la vapeur . . .	36	45				— -séléniure de phosphore. . . .	5	396
— Gisements et Origines du — à						— -sulfate de manganèse	21	139
l'état natif	36	27				— -sulfure d'arsenic, ou sulfure		
— Liquéfaction du — obtenue en						noir d' —	5	538
brûlant une partie du soufre con-						— — de fer	20	48
tenu dans les minerais: procédé du						— — de nickel	23	195
calcarone	36	39				— — de phosphore liquide. . . .	5	369
— — Comparaison entre le procé-						— — — solide	5	371
dé du calcarone et le procédé						— — de plomb	25	62
de la vapeur	36	48				Spartéine	65	1249
— Liquéfaction du — en employant						— — — — —	66	140
un combustible étranger	36	44				Spath fluor	15	64
— Météorites contenant du — . .	10	6				— — — — —	31	179

Spath fluor. Analyse du	9	99	Stannate de fer	22	167
Spectres. Voyez dans la table, aux différents corps simples ou com- posés, et pour les renseignements généraux au mot : Spectroscopie.			Stannates de manganèse	21	161
Spectres des étoiles. Etudes des — des —	1	856	Stannate de nickel	22	166
Spectrophotométrie.	73	16	Stannates de palladium.	22	170
Spectroscope. Emploi et Réglage du —	31	506	Stannate de platine.	22	171
Spectroscopie. Méthodes de recher- ches par la —	73	3	Stannates de plomb.	25	106
— Spectres d'absorption et d'émis- sion au point de vue qualitatif . .	73	9	— de potasse	22	162
Spermatine.	75	1112	— de soude	22	163
Spermatozoïdes. Propriétés chimi- ques des —	75	1110	Stannate de strontiane.	22	166
Sperme.	75	1107	— de tétréthylammonium	22	165
— Analyse du —	75	1111	— de zinc	22	167
— Principes chimiques du —, et du — éjaculé	75	1109	Stannéthyle.	22	231
— Propriétés chimiques du — . . .	75	1110	—	69	133
Spermine.	64	302	Stanno-diéthyl-diméthyle.	22	268
—	75	1113	— —	69	151
Spessartine.	9	122	— diméthyle	69	126
— Pl. VIII	9		— diphenyle	69	160
Sphène.	9	138	— dioxéthyle	69	164
—	10	74	— éthyl-triméthyle	22	268
— Analyse du —	31	288	— isopropyles	69	156
Sphérocobaltite.	9	145	— méthyl-triéthyle	22	269
Sphyngosine.	60	474	— —	69	150
Spinelle.	9	69	— propyles	69	152
Spinelles artificiels.	9	75	— tétraméthyle	69	132
— —	9	224	— tétrapropyle	69	156
— chlorés	15	176	— tétréthyle	69	148
Spinelle. Analyse du —	31	255	— triéthyle	69	140
— Synthèse du —	10	329	— —-phényle	22	269
Spongine.	68	1616	— —	69	167
—	75	447	— triméthyle	69	129
Sporadosidères.	10	174	— triméthyl-éthyle	69	152
Stahl. Théorie de —, ou théorie du Phlogistique	1	23	— triphényle	69	165
Stannéthyle.	22	289	Staphisagrine.	66	331
— Acétate, butyrate, formiate, sulfate de —	22	241	Stassfurtite.	6	99
Stanpropyle.	22	242	—	36	429
Stannates.	11	459	Statique chimique.	2	59
Stannate d'ammoniaque.	22	165	Voyez aussi : Mécanique chimique.		
— d'argent	22	168	— — d'après Berthollet	11	324
— de baryte	22	166	— — Action des corps simples ou éléments, sur les composés binaï- res	2	64
— de chaux	22	165	— — Bibliographie de la —	11	364
— de chrome	22	172	— — Coefficients de partage . . .	11	333
— de cobalt	22	167	— — Démonstration expérimentale du principe du travail maximum	11	341
— de protoxyde de cobalt	23	51	— — Déplacements réciproques des acides	11	353
— cuivreux	26	97	— — — réciproques des bases . . .	2	65
— de cuivre	22	168	— —	11	358
Stannates cuivrés.	26	97	— — Doubles décompositions sali- nes	2	66
Stannate de protoxyde d'étain . .	22	171	— — —	11	359
			— — Historique de la —	2	59
			— — Lois de Berthollet, Premières idées sur l'affinité	11	321
			— — — Insuffisance des lois de Ber- thollet	11	338

Statique chimique. Principe du travail maximum.	2	61	Stilbène-hicarbonatc de diéthyle	61	1360
— — — Application du principe du —	2	61	— dichloré	55	574
— — — Enoncé, et énoncés généraux du principe du —	11	348	— diméthylrique	55	578
— — — — —	2	61	Stilpnomélane.	20	125
— — — — —	11	340	Stolzite.	9	174
— — — Théorèmes préliminaire de la Statique chimique	11	348	Strass.	40	400
— — — Théorème de la nécessité des réactions	2	62	— colorés.	40	401
Staurolite	9	119	Stromeyerine.	9	83
Staurotide.	9	119	Strontianite.	9	146
Stawropolite	10	255	— Pl. vin	9	
— — — — —	10	369	Strontium.	15	39
Stéarates	60	467	— Etat naturel. Historique. Propriétés. Préparation du —	15	39
Stéarate d'ammonium acide. . . .	60	468	— Météorites contenant du —	10	8
— — neutre	60	467	Strophantine	66	613
— d'argent	60	470	Structure fluidale.	9	199
— de baryum.	60	469	— granitoïde	9	203
— benzoïque	60	471	— microlithique	9	199
— de calcium.	60	469	— pegmatoïde	9	203
— de cuivre	60	469	— porphyroïde	9	198
— de magnésium.	60	469	— trachytoïde	9	203
— mercureux.	60	470	Struvite.	9	185
— mercurique	60	470	Strychnine. Action du chlore, du brome, de l'iode, de l'azotite de potasse, de l'eau de baryte et de l'acide azotique sur la —	66	553
— de plomb acide.	60	470	— Préparation, Propriétés, Dosage et Sels de la —	66	538
— — neutre	60	469	Stycérine. Propriétés de la —	56	275
— de potassium acide.	60	468	— acétodibromhydrique.	56	276
— — neutre	60	468	— chlorhydrobromhydrique	56	276
— de sodium acide.	60	469	— dihydromhydrique	56	275
— — neutre	60	469	— trihydromhydrique.	56	276
— de strontium.	60	469	Styrol.	55	461
Stéarinamide	67	329	— — — — —	61	893
Stéarinanilide.	68	1219	Styrolène.	55	461
Stéarine ordinaire	56	258	— Dérivés bromés du —	55	467
Stéarolate d'ammonium.	61	626	— — chlorés du —	55	466
— d'argent	61	626	Styrolène hichloré	55	467
— de baryum.	60	472	— chloré	55	466
— — — — —	61	626	— Dérivés iodés du —	55	468
Stéarolate de calcium.	61	626	— — nitrés du —	55	469
Stéarone	57	386	— Homologues du —	55	469
— — — — —	60	467	Styrone.	56	158
Stéaronitrile	60	467	— — — — —	56	166
— — — — —	67	329	Suhéramide.	67	423
Stercorine	56	790	Subéranilates	68	1245
— — — — —	74	356	Suhéranilide	68	1246
Stercorite.	9	185	Subérate d'aluminium basique . .	61	1109
Stethal.	56	790	— d'ammonium.	61	1109
Stihine	9	41	— d'argent	61	1110
Voyez aussi : Antimoine sulfuré naturel, et sulfure d'antimoine.			— de baryum	61	1109
Stihines, ou Composés organo-métalliques de l'antimoine	69	200	— de cadmium	61	1109
— complexes	69	224	— de calcium	61	1109
Stilbène.	55	572	— de cobalt	61	1109
— hicarbonatc d'argent.	61	1360	— de cuivre	61	1109

Subérate d'éthyle	61	1110
— de magnésium	61	1109
— de manganèse	61	1109
— mercurieux	61	1110
— mercurique	61	1110
— de méthyle	61	1110
— de nickel	61	1109
— de plomb	61	1110
— de potassium	61	1109
— de strontium	61	1109
— de sodium	61	1109
— de zinc	61	1109
Subérocarbonate d'argent	61	1386
— de plomb	61	1386
Subérolate d'argent	61	1222
— de baryum	61	1222
— de calcium	61	1222
— de magnésium	61	1222
Subérone	58	472
Sublimation	1	529
Substances alimentaires. Conserva- tion des —	90	
— chimiques nécessaires pour l'or- ganisme	76	458
Substance cornée	68	1614
Substances explosives. Analyse des —	55	41
Substance fibrinogène	68	1540
— fibrinoplastique	68	1541
Substances organiques. Classifica- tion des —	1	245
— — neutres	1	305
Succin. Caractères généraux du — .	7	432
— Composition chimique du — . .	7	433
— Gisement du —		
— — en Alsace, dans la Bal- tique, dans le Gard, dans les en- viron de Paris, dans la Seine- Inférieure	7	434
— Origine du —	7	435
Succinamide	67	402
— Dérivés du —	67	403
Succinanile	68	1236
— Dérivé nitré du —	68	1237
Succinanilide	68	1239
Succinates	61	1029
Succinate d'ammoniaque acide . .	61	1030
— — neutre	61	1029
— d'argent	61	1037
— de baryum	61	1031
— de bismuth	24	92
— de cadmium	61	1033
Succinates de calcium acide . .	61	1032
Succinate de — neutre	61	1032
— céréux	16	96
— de protoxyde de chrome . . .	20	260
— de cobalt	61	1034

Succinate de cuivre	61	1035
— d'erbium	61	1034
— ferreux	61	1035
— ferrique	61	1035
Succinates de glucinium	16	20
Succinate de glucinium neutre . .	61	1031
Succinate de lanthane	16	120
— —	61	1034
— de magnésium et de potassium .	61	1033
Succinates de magnésium neutre .	61	1033
Succinate neutre de manganèse . .	21	166
— de manganèse	61	1035
— mercureux	61	1037
— mercurique	61	1037
— de nickel	61	1034
— de plomb neutre	61	1036
— sous-plombique	61	1036
— acide de potassium	61	1030
— neutre de potassium	61	1030
— de samarium	61	1034
Succinates acides de sodium . . .	61	1031
Succinate neutre de sodium . . .	61	1031
— de strontium	61	1032
Succinates d'urane	61	1036
Succinate neutre d'urane	61	1036
— de protoxyde d'uranium . . .	22	13
Succinates d'uranyle	22	40
— —	61	1036
Succinate d'uranyle et de potas- sium	61	1036
— — et de sodium	61	1036
— d'yttrium	16	172
— —	61	1034
— de zinc	61	1033
Succinimide	67	410
— Combinaisons métalliques du — .	67	411
— Dérivés alcooliques du — . . .	67	415
— — iodés et chlorés du — . . .	67	413
— Isomère du —	67	415
Succinine	56	263
Succinite	7	436
Succino-naphtalide	68	1278
Succinonaphtile	68	1278
Succinonitrile	67	405
Succinyl-éosine	63	2833
Succinyl-fluoresceine	63	2833
Succinylurée	67	677
Succistérène	55	630
Suc gastrique	74	202
— Acidité du —	74	208
— Analyse qualitative et quantita- tive du —	73	240
— — quantitative du —	73	228
Suc gastrique artificiel	74	220
— Étude chimique du —	75	205
— — des éléments du —	75	208
— Formation du —	75	239

Suc gastrique. Généralités sur le —	73	225
— gastrique pathologique	75	245
— Propriétés chimiques et analyse qualitative du —	73	226
— Rôle physiologique du —	75	220
— Sels du —	74	219
— Variations de composition du — dans l'espèce humaine et dans les animaux	75	236
Suc intestinal ou entérique. . . .	75	326
— Action physiologique du —	75	331
— — Analyse du —	73	255
— — Composition du —	75	329
— — Existence du —	75	330
Suc pancréatique.	75	302
— État pathologique du —	75	325
— Étude chimique du —	75	304
— Généralités sur le —	73	239
— Rôle physiologique du —	75	317
— Variation de composition, chez l'homme et les animaux, du — .	75	324
Sucrase.	75	998

Sucres et sucres.

— Classification des matières sucrées en trois classes.

I. — FERMENTANT IMMÉDIATEMENT SOUS

L'INFLUENCE DE LA LEVURE DE BIÈRE.

— Saccharose Sucres de betterave, de canne, d'érable, de glucose, de lait, de lévulose, de maïs, de palmier, de sorgho. (De la page 3 à la page 261).

84

II. — NE FERMENTANT PAS IMMÉDIATEMENT SOUS L'INFLUENCE DE LA —

— Inosite. Sorbine

84 263

III. — NE FERMENTANT PAS SOUS L'INFLUENCE DE LA —

— Dulcité. Mannite. Pinite. Saccharine.

84 265

— Généralités sur les —

— ANALYSE DES SUCRES.

84 276

— — Dosage des cendres

84 296

— — — de l'eau

84 297

— — — du sucre réducteur.

84 293

— — — — dans les urines.

73 100

— — Procédés saccharimétriques .

84 276

— Analyse des mélasses. — des noirs.

84 299

— Constitution des —

56

— Dérivés ulmiques des sucres . .

56 458

— Extraction. Procédés d'—des—.

34 521

— Fermentation acétique des — .

71 555

— — alcoolique des —

71 555

— — lactique du —

71 526

— Fermentations diverses des — .

71 571

— Métamorphose et réactions des —

56

CXXII

Sucres. Rôle du — dans la fermentation alcoolique	71	386
— Traitement des — ou matières sucrées par le sous-acétate de plomb et l'hydrogène sulfuré. . .	34	493

Sucres de betteraves. Fabrication du

— de —	84	82
— — Altérations des cours d'eau par les eaux vannes des sucreries . .	84	231
— — Analyse des betteraves . . .	84	272
— — Caramel. Fabrication du — .	84	231
— — Classification des betteraves.	84	39
— — Composition de la betterave.	84	55
— — Concentration du jus à l'état de sirop	84	162
— — Contrôle analytique de la fabrication	84	269
— — Culture de la betterave . . .	84	40
— — Données générales sur la fabrication, les fabriques et les appareils	84	232
— — Emploi du noir animal . . .	84	145
— — Extraction du jus par diffusion	84	86
— — — par macération.	84	85
— — — par pressurage.	84	67
— — Filtration des écumes et du jus	84	127
— — Fours à revivifier le noir . .	84	154
— — Influence de la culture de la betterave sur l'état agricole du pays	84	43
— — Nettoyage et lavage des betteraves	84	57
— — Notions sur la betterave. . .	84	36
— — — générales sur la fabrication.	84	56
— — Purgation du —. Cristallisation.	84	186
— — Purification du jus. Défécation. Carbonatation	84	107
— — — du sirop. Cuite du sirop .	84	180
— — Itachage. Ensachage	84	61
— — Raffinage	84	222
— — Raperies	84	52
— — Rendements et pertes dans la fabrication	84	219
— — Revivification du noir. . . .	84	149
— — Secouage. Pesage	84	60
— — Statistique	84	251
— — Transport aérien. Transport hydraulique.	84	53
— — — souterrain, système Linard.	84	51
— — Travail des bas produits.		
— — Traitement des mélasses	84	194
Sucres brut. Analyse d'un — — .	34	449
— de canne.	84	10

Sucre de canne. Extraction par diffusion	84	22
— — Fabrication du —	84	14
— — — — en Chine	84	30
— — Historique. État naturel. Extraction. Raffinage. Réactions du —	56	386
— — Interversion du —. Produits chimiques employés pour obtenir l' — du —. Fermentations	56	408
— — Recherche du —	34	501
— — <i>Saccharosides</i> . Analyse des solutions. Méthode optique. Liqueur cupro-potassique. Tables de Clerget. Action des acides	56	398
Sucre candi	56	386
— de diabète	56	344
— d'érable	84	254
— de fruit	56	344
— de gélatine	62	1511
— de gland	56	295
— incristallisable	56	373
— interverti. Recherche du — . . .	34	499
— de lait	56	417
— — — — —	75	976
— — — — —	84	261
— — Dosage du — de — dans le lait .	34	554
— — Recherche et dosage du — . .	34	511
— neutre	56	382
— ordinaire	56	386
— de palmier	84	254
— de raisin	56	344
— de glucose	84	257
— de maïs	84	254
Sucres réducteurs. Dosage des — par la pesée du cuivre. Procédé Aimé Girard	34	496
Sucreries. Analyse des —	91	578
Sueur	75	1071
— Analyse de la —	73	263
Suif. Analyse du —	34	578
Suint	75	1081
Sulfamate acide d'ammoniaque . .	14	104
— d'ammoniaque	14	103
— de baryte	14	104
— de méthyle	67	891
— de potassium	14	105
Sulfarséniate de baryte	15	18
— de chaux	15	70
Sulfarséniate ferreux	20	108
— ferrique	20	108
Sulfarséniate de lithine	14	51
— de magnésie	15	119
Sulfarséniate de magnésie et d'ammoniaque	15	119
— neutre de potasse	12	86
— sesquipotassique	12	86
— de potasse sursaturé	12	87

Sulfarséniate de strontiane	15	44
Sulfarsénite de baryte	15	18
— de chaux	15	70
Sulfarsénite ferreux	20	108
— ferrique	20	108
— de lithine	14	51
— de magnésie	15	119
— de potasse	12	87
— neutre de potasse	12	87
Sulfates	11	387
— anhydres	9	158
— — et hydratés	9	159
— hydratés	9	165
— contenus dans l'urine	75	1013
Sulfate d'alumine anhydre	15	206
Sulfates — basiques	15	207
— — hydratés	15	206
Sulfate d'alumine. Historique du —	37	165
— — FABRICATION DU —		
— — — par l'alunite et l'acide sulfurique de l'alun cake	37	169
— — — par la bauxite et l'acide sulfurique	37	168
— — — par le kaolin et l'acide sulfurique	37	166
— — — du — épuré par l'alumine hydratée provenant du traitement de la cryolithe	37	172
— — — du — — par l'aluminate de soude provenant de la bauxite .	37	173
— — — du — — par le bioxyde de plomb	37	171
— — — du — — par le cyanoferrure de potassium	37	170
Sulfates d'ammoniaque	14	76
Sulfate d'ammoniaque acide	14	77
— — neutre	14	76
— — Analyse du —	31	223
— — Fabrication du —	81	46
Sulfates d'oxyde d'antimoine . . .	22	384
— d'argent	27	365
Sulfate d'argent acétyle	55	183
— aureux ou de protoxyde d'or . .	29	58
— aurico-potassique	29	59
— aurique acide	29	59
— de baryte acide, ou bisulfate . .	15	28
— — neutre. Propriétés du — . . .	15	25
— — État naturel du —	15	26
— — Préparation et usages du — .	15	27
— de bismuth acide	24	63
— — neutre	24	62
— — bismuthéthyle	24	97
— de cadmium basique	17	289
— — neutre	17	285
— céreux	16	84
Sulfates cériques	16	87
— — doubles	16	87

Sulfate de chaux anhydre. État naturel du	15	75	Sulfate de potasse neutre	12	119
— — Propriétés du —	15	76	— pyroméconique	62	1755
— — hydraté. Propriétés du —			— acide roséochromique	20	306
Voyez : Gypse. Plâtre	15	76	— de sesquistanméthyle	22	257
— — — État naturel et usages du —	15	78	— de sesquistannéthyle	22	252
— — — Analyse du —	31	225	Sulfate de soude	36	442
Sulfates de protoxyde de chrome	20	255	— — Analyse du —	31	322
— de sesquioxyde de chrome. Sulfate violet, vert, rouge	20	262	— — Bibliographie	36	501
Sulfate de cobalt	23	4	— — Composition du —	36	491
— de protoxyde de cobalt	23	37	— — Essai du —	36	499
— acide de césium	13 ^a	42	— — Généralités. Préparation simultanée de l'acide chlorhydrique et du —	36	451
— neutre de césium	13 ^a	38	I. PRÉPARATION INDUSTRIELLE DU —		
Sulfates de cuivre basiques	26	69	Matières premières utilisées .		
Sulfate de cuivre neutre	26	65	Acide sulfurique, Chlorure de sodium	36	453
— — Analyse du —	34	74	— — Appareils. Cornues en verre. — en fonte	36	454
— — Emploi du — dans la métallurgie de l'argent	50	159	— — Fours à réverbère et à moufle	36	457
Sulfates cuproammoniques	26	114	— — — à moufle	36	465
Sulfate de diamidonitrophénol	56	533	— — — — avec cuvette en plomb	36	459
— de didyme	16	130	— — — — à cuvette en fonte	36	462
Sulfates basiques de didyme	16	131	— — Disposition des fours à cuvette en fonte	36	464
Sulfate d'erbium	16	182	— — Marche d'une opération dans les fours à cuvette	36	470
— érythrochromique	20	314	— — Fours mécaniques	36	473
Sulfates de protoxyde d'étain	22	148	— — Durée d'un four. Importance des charges	36	469
Sulfate ferreux	20	85	— — Fabrication par l'acide sulfurique et l'air sur le chlorure de sodium	36	479
— acide de protoxyde de fer	20	87	— — Surveillance des réactions. Condensation de l'acide chlorhydrique	36	489
Sulfates de sesquioxyde de fer	20	89	— — Qualité du sulfate obtenu par ce procédé. Comparaison entre le procédé Hargreaves et l'ancien	36	490
— de gallium	16	213	II. Sulfate de soude naturel. — des sels ignigènes	36	497
Sulfate de glucinium	16	11	— — provenant des eaux mères de Stassfurt, des marais salants, des salines et des varechs. Procédés divers de préparation. Applications	36	498
Sulfates d'indium	16	244	— — Prix de revient	36	494
Sulfate de lanthane	16	111	— — Raffinage. Rendement de la fabrication	36	493
— acide de lithine	14	36	Sulfates de soude	13	103
— neutre de lithine	14	34	Sulfate de soude anhydre	13	102
— de magnésie	15	124	— — à 7 HO	13	106
— —	36	441	— — à 10 HO	13	109
— — État naturel. Préparation du —	15	125	— de stanméthyle	22	241
— — Propriétés du —	15	124	— de stannéthyle	22	236
— — acide	15	126	— —	69	139
— de protoxyde de manganèse	21	131	— acide de strontiane	15	48
— de manganèse naturel	21	134	— neutre de strontiane. Prépara-		
— — Fluorescence du —	21	135			
— de sesquioxyde de manganèse	21	167			
— mercureux	26	226			
— mercurique	26	227			
— et chlorure mercuriques	26	230			
— et iodure mercuriques	26	230			
— et phosphure mercuriques	26	231			
— et sulfure mercuriques	26	230			
Sulfates de protoxyde de nickel	23	208			
Sulfate d'orthoamidophénol	56	525			
— de picrammonium	56	529			
— de plomb acide	25	83			
— — basique	25	82			
— — neutre	25	82			
— de potasse	36	447			

tion et propriétés. État naturel du —	15	47
Sulfate neutre purpuréochromique.	20	308
— rhodochromique	20	312
— acide de rubidium	13 ^a	16
— — — — —	13 ^a	42
— neutre de rubidium	13 ^a	15
— de samarium	16	149
— de scandium	16	197
Sulfates de peroxyde de thallium	17	412
— de protoxyde de —	17	381
Sulfate de thorium	16	62
— basique de thorium	16	63
— d'ytterbium	16	190
— d'yttrium	16	163
Sulfates d'acide vanadique	19	105
— de tétroxyde de vanadium	19	85
— de protoxyde d'uranium	22	8
— d'uranyle	22	16
Sulfate de zinc anhydre. — neutre.	17	135
— ordinaire	17	140
— ammoniacal	17	425
— ammonium	17	148
— diammoniacal	17	149
— triammoniacal	17	149
— dihydraté	17	145
— monohydraté	17	145
— pentahydraté	17	144
— à $7/2 \text{ H}_2\text{O}$	17	144
— hexhydraté	17	143
— acide	17	146
— bibasique	17	146
— basique ammoniacal	17	150
— tétrabasique	17	147
— hexabasique	17	147
— octabasique	17	148
Sulfates de zirconium	16	42
Sulfates doubles.		
Sulfate double d'ammoniaque et de lithine	14	78
— — — et de soude	14	78
— — — de bismuth et d'ammonium	24	64
— — — et de potasse	24	64
— — — et de soude	24	64
Sulfates doubles ammoniacaux de cadmium	17	290
— — — de cadmium et ammonium	17	291
Sulfate double de cadmium et de magnésium	17	295
Sulfates doubles de cadmium et potassium	17	292
Sulfate double de cadmium et de sodium	17	295
Sulfates doubles céreux	16	85
Sulfate double de chaux et d'ammoniaque	15	80
Sulfates doubles de chaux et de potasse	15	79

Sulfates doubles de chaux et de soude	15	79
Sulfate double de chaux et de rubidium	15	80
— — — de sesquioxyde de chrome et d'alumine	20	268
— — — — et d'ammoniaque	20	267
— — — — et de fer	20	268
— — — — et de potasse	20	265
— — — — et de soude	20	267
Sulfates doubles de césium	13 ^a	33
— — — de sesquioxyde de chrome et de manganèse	20	268
— — — de cuivre	26	72
— — — de didyme	16	131
— — — d'erbium	16	182
Sulfate ferreux et bioxyde d'azote	20	86
— de protoxyde de fer et d'alumine	20	88
— — — et d'ammoniaque	20	88
— — — — et de potasse	20	88
— — — — et de soude	20	88
— — — de zinc et d'ammoniaque	20	88
— — — et de zinc	20	88
— — — de sesquioxyde de fer et d'alumine	20	92
— basique de sesquioxyde de fer et d'ammoniaque	20	91
— de sesquioxyde de fer et de potasse	20	92
Sulfates doubles de glucinium	16	12
Sulfate double d'iridium et d'ammonium	16	246
Sulfates doubles de lanthane	16	112
Sulfate double de lithine et d'ammoniaque	14	38
Sulfates doubles de lithine et de potasse	14	37
Sulfate double de lithine et de soude	14	36
— de magnésie et d'ammoniaque	15	127
— — — et de chaux	15	127
— — — et de potasse	15	126
— — — et de chaux	15	127
— — — et de soude	15	126
— de protoxyde de manganèse et d'alumine	21	139
— double de manganèse et de sesquioxyde d'aluminium	21	169
— de protoxyde de manganèse et d'ammoniaque	21	139
— double de manganèse et d'ammoniaque	21	169
— — — et de chrome	21	170
— — — et de fer	21	170
— de protoxyde de manganèse et de potasse	21	138
— — double de manganèse et de potasse	21	169

Sulfate double de protoxyde de manganèse et de soude.	21	139	Sulphydrate de sulfure de lithine.	14	30
— double de mercure et de potasse	26	230	— — de potassium.	12	76
— mercurioso-mercurique.	26	230	— — de sodium	13	58
— double de plomb et d'ammoniaque.	25	83	— — de strontium	15	44
— — et de fluorure de calcium.	25	86	— — de zinc	17	65
— — et de chlorure de plomb	25	86	Sulphydroxylanate de potasse.	12	181
— — et de potasse.	25	86	Sulfines.	69	85
— — et de sodium	25	86	Sulfines amyliques	69	102
— — de potassium, de sodium et d'indium	16	245	Sulfites.	11	383
— — de rubidium et de chaux.	13 ^a	43	— Application industrielle des —	36	79
— — de rubidium et de lithium.	13 ^a	43	Sulfites d'ammoniaque	14	79
Sulfates doubles de samarium.	16	149	Sulfite d'ammoniaque neutre.	14	79
— — de scandium	16	197	— d'oxyde d'antimoine	22	334
— double de soude et d'ammoniaque.	13	117	— d'argent	27	361
— — et de potasse	13	116	— de baryte	15	28
— double de strontiane et de potasse	15	48	— de bismuth.	24	64
Sulfates doubles de thorium	16	63	— de cadmium, hydraté et autres.	17	297
Sulfate double de protoxyde d'uranium et d'ammoniaque	22	10	— céréux.	16	84
— — — — et de potasse	22	10	— de chaux.	15	80
Sulfates doubles d'yttrium	16	164	— —	36	74
Sulfate de zinc et d'aluminium	17	155	— de sesquioxyde de chrome.	20	269
— — et d'ammonium	17	150	Sulfites de protoxyde de cobalt.	23	36
— — et de glucinium.	17	154	— doubles d'argent.	27	362
— — et de magnésie.	17	154	Sulfite double d'auroso-ammonium et d'ammoniaque	29	56
— — et de magnésium	17	153	— — de cadmium et ammonium, ou hyposulfite de cadmium.	17	298
— — et de potassium.	17	151	Sulfites doubles de cuivre.	26	59
— — et de sodium	17	153	— cuivroso-cuivriques	26	58
Sulfates doubles de zinc et des autres métaux.	17	155	Sulfite de didyme.	16	130
Sulfate double de zinc et potassium	17	151	— de protoxyde d'étain.	22	149
— — et de sodium.	17	153	— — de fer.	20	84
Sulfates triples de protoxyde de cobalt et de différents métaux.	23	72	— de sesquioxyde de fer	20	85
Sulfatocarbonates.	9	153	— de glucinium.	16	11
Sulfazides.	68	1460	— d'indium.	16	246
Sulfazotés. Sels de potasse —	12	174	— de lanthane	16	111
Sulfazotinate de potasse	12	180	— de lithine	14	34
Sulphydrates	11	139	— de magnésie.	15	127
Sulphydrates basiques d'ammoniaque.	14	71	— de magnésie et d'ammoniaque.	15	128
Sulphydrate d'ammoniaque. Expérience de M. Isambert sur le —	14	361	— de manganèse	21	140
— neutre d'ammoniaque	14	71	— — et d'ammoniaque	21	143
— de carvol	56	560	Sulfites de manganèse et de potasse	21	142
— d'éthyle	56	66	Sulfite de manganèse et de soude.	21	143
Sulphydrates d'hydroquinone	56	602	— mercureux.	26	221
Sulphydrate de sulfocarvol	56	560	Sulfites mercuriques	26	222
— de sulfure d'ammonium	14	74	— — doubles.	26	223
— — de baryum	15	17	— de protoxyde de nickel	23	207
— — de calcium	11	68	Sulfite de plomb	25	81
— — d'indium	16	238	— neutre de potasse	12	181
			— double de potasse et de soude.	13	101
			Sulfites de soude	13	97
			Sulfite de soude.	36	73
			— — neutre	13	97
			— de strontiane	15	48
			— de thorium	16	62
			— de protoxyde d'uranium.	22	10
			Sulfites de — d'uranyle.	22	20
			Sulfite d'yttrium	16	163

Sulfite de zinc	17	156	Sulfocarbonate de baryte	15	18
— — ammoniacal	17	158	— de bismuth	24	87
— de zirconium	16	42	— de cadmium	17	243
Sulfoamidés. Composés —	14	128	— de cuivre	26	104
Sulfoantimoniate d'ammoniaque . .	22	387	— de lithine	14	50
— d'argent	22	390	— de magnésie	15	118
— de baryte	22	387	— de manganèse	21	155
— de bismuth	22	389	— mercurique	26	238
— de cadmium	22	389	— de protoxyde de nickel	23	223
— de chaux	22	387	— de plomb	25	70
— de cuivre	22	389	— de potasse	12	85
— —	26	105	— de sulfure de calcium	15	69
— d'étain	22	389	— de bisulfure de sodium	13	63
— d'oxyde de fer	22	389	— de soude	13	63
— de magnésie	22	388	— de strontiane	15	44
— de manganèse	22	388	— de zinc	17	67
— d'oxyde de mercure	22	390	Sulfocarbonate de soude	13	64
— d'oxydule de mercure	22	390	Sulfocarbonylamines	67	552
— double de nickel et de cobalt . .	22	389	Sulfochlorobromure de phosphore .	5	461
— de plomb	22	390	Sulfochlorure mercurique	26	200
— de potasse. Combinaison du —			Sulfocyanate d'ammoniaque	14	69
avec l'antimoniate de potasse . .	22	385	Sulfocyanates aromatiques	68	1352
— de soude	22	386	Sulfocyanate de benzyle	68	1355
— de strontium	22	388	— de cérium	16	83
— d'urane	22	389	Sulfocyanates de chromammonium .	67	536
— de zinc	22	388	Sulfocyanate de didyme	16	130
Sulfoantimonites de cuivre	26	104	— de glucinium	16	11
Sulfoarséniate de bismuth	24	86	— de lanthane	16	110
— de cuivre	26	104	Sulfocyanates de mercure	67	538
— mercureux	26	253	— métalliques	67	524
— mercurique	26	253	Sulfocyanate de naphtyle	68	1357
Sulfoarséniates de soude	13	65	Sulfocyanates de palladium	67	541
Sulfoarsénites de cuivre	26	103	— de platine	67	542
Sulfoarsénite mercureux	26	252	Sulfocyanate de potassium. Pré-		
— mercurique	26	252	sence du — dans la salive	74	180
Sulfoarséniures de cadmium	17	243	— de sesquistanéthyle	22	254
— de cobalt	23	3	— de stannéthyle	22	237
Sulfoarséniure de plomb bibasique	25	68	— —	69	139
— de thallium	17	349	— de thorium	16	61
Sulfobenzide	55	376	— d'yttrium	16	163
— dichloré	55	377	— de zirconium	16	41
Sulfobismuthites de cuivre	26	105	Sulfocyanoplatinates	67	544
Sulfobromure mercurique	26	202	Sulfocyanoplatinites	67	543
α-Sulfobutyrate d'argent	60	337	Sulfocyano-sulphhydrate d'ammo-		
α— de baryum	60	337	niaque	14	133
α— de plomb	60	337	Sulfocyanure d'arsenic	67	582
β— de baryum	60	337	— de bismuth	24	60
β— de calcium	60	337	— de calcium	15	69
β— de plomb	60	337	— de lithium	14	31
Sulfocacodylates	69	255	— de magnésium	15	118
Sulfocarbamates métalliques . . .	14	133	— de phosphore	67	582
Sulfocarbamate d'ammoniaque . .	14	132	— de silicium	67	582
Sulfocarbamide	67	768	— de strontium	15	45
— allylique	56	145	— d'uranium	22	65
Sulfocarbamides substitués	67	552	Sulfofluorure mercurique	26	215
Sulfocarbimide	56	527	Sulfo-hydantoïne. Dérivés de la —	67	796
Sulfocarbonates. Analyse d'un — .	34	74	Sulfo-iodure d'antimoine	22	368
Sulfocarbonate d'ammoniaque . . .	14	130	— de bismuth	24	41

Sulfo-iodure de mercure	26	213	Sulfosels de glucinium	16	21
Sulfo-isophtalate dissymétrique de baryum	61	1273	— de manganèse	21	98
— de baryum tribasique	61	1272	— de soude	13	63
— dissymétrique de calcium	61	1273	— de thorium	16	69
— de cobalt	61	1273	— du bisulfure de vanadium	19	151
— de cuivre	61	1272	— de trisulfure de vanadium	19	152
— de magnésium	61	1273	— de zirconium	16	50
— de manganèse	61	1273	Sulfostannate d'ammoniaque	22	191
— de nickel	61	1273	— de baryte	22	192
— de plomb	61	1273	— de chaux	22	191
— dissymétrique de plomb	61	1273	— de fer	22	192
— — de potassium acide	61	1273	— de potasse	22	190
— — neutre	61	1273	— de soude	22	191
— dipotassique	61	1272	— de strontiane	22	192
— monopotassique	61	1272	Sulfotellurate de magnésie	15	119
— de potassium tribasique	61	1272	Sulfotellurite de baryte	15	19
— de zinc	61	1272	— de magnésie	15	119
Sulfométhylate d'uranyle	22	43	— de potasse	12	88
Sulfomolybdates	19	55	— de soude	13	64
Sulfomolybdate de bismuth	24	89	— —	13	120
— de cuivre	26	105	— de strontiane	15	44
— de manganèse	21	161	Sulfotellurure de cadmium	17	246
Sulfonaphthaline	55	509	— tricuvrique	26	102
Sulfonaphtide	55	509	— de zinc	17	72
Sulfonitrite de potasse	12	88	Sulfotéréphtalate de baryum	61	1282
Sulfophénylure de sulfophényle	55	376	— neutre	61	1282
Sulfophlorétate de baryum	62	1921	— de calcium	61	1282
— de calcium	62	1921	— de cuivre	61	1282
— de magnésium	62	1921	— de plomb	61	1282
— de sodium	62	1921	— monopotassique	61	1282
Sulfophosphates cuivriques	26	103	— de potassium neutre	61	1282
Sulfophosphate mercurique	26	250	— de zinc	61	1282
— de soude	13	145	m- Sulfotoluate d'argent	61	747
Sulfophosphite cuivreux	26	102	m- — de baryum	61	747
— mercurique	26	250	m-Sulfo-o-toluate de baryum	61	731
Sulfophosphotriamide	5	480	m-Sulfotoluate de magnésium	61	747
—	14	128	m- — de plomb	61	747
Sulfophosphure de zinc	17	67	m- — de potassium	61	747
α-Sulfoptalate neutre d'ammonium	61	1260	m- — — acide	61	747
α- — d'argent et de potassium	61	1261	Sulfotoluide	55	416
α- — neutre de baryum	61	1260	Sulfotungstates	18	217
α- — — de calcium	61	1260	Sulfotungstate de bismuth	24	89
α- — de plomb	61	1261	— de cuivre	26	105
α- — de potassium	61	1260	Sulfo-uranate de baryte	22	59
α- — acide de potassium	61	1260	— de potasse	22	59
α- — neutre de sodium	61	1260	Sulfo-urée	67	768
Sulfoplatinstannate de soude	22	193	— Combinaisons de la — avec les acides	67	773
Sulfopodocarbate de baryum	62	2067	— — — avec les composés carbonés	67	774
— — acide	62	2067	— — — avec les halogènes	67	772
— de calcium	62	2067	— — — avec les oxydes métalliques	67	773
— de sodium	62	2067	— — — avec les sels	67	773
Sulfopropionate de soude	60	310	Sulfo-urées aromatiques	68	1359
Sulfosels ammoniacaux	14	130	— — bisubstituées	68	1363
— d'argent	27	436	— — — à radicaux bivalents	68	1378
— de bismuth	24	39	— — tétra- et trisubstituées	68	1379
— de cérium	16	98			

Sulfo-urées bisubstituées	67	786
— alcooliques ou phénoliques . . .	67	778
— composées	67	778
— d'alcools polyatomiques	67	789
— dérivées des aldéhydes	67	790
— monosubstituées	67	778
— Combinaisons des — avec les ha- logènes	67	782
— Sels des —	67	783
Sulfo-urées à radicaux à fonction mixte	67	793
— tétrasubstituées	67	788
— trisubstituées	67	788
— arom. tri- et tétrasubstituées .	68	1380
Sulfo-uréides	67	792
—	68	1384
Sulfo-uréides de radicaux à fonction complexe. Sels des —	67	794
Sulfo-uréthanes aromatiques . . .	68	1358
Sulfo-uvitate acide de potassium .	61	1289
— de baryum neutre	61	1289
— de potassium neutre	61	1289
Sulfoxamide	67	380
Sulfoxyarsénates de potasse . . .	12	182
Sulfoxyazotate de potasse	12	179
Sulfoxybromure de carbone	5 ^a	234
Sulfoxyphosphates	5	361
Sulfoxyphosphites	5	365
Sulfures	9	39
— Action des acides sur les — . .		
Sulphydrates	11	139
— — des alcalis sur les —	11	142
— Analyse des —	31	143
— Classification des —	11	143
Sulfures doubles	9	46
— non cubiques	9	38
— Propriétés physiques et chimi- ques des —	11	133
— cristallisés. Reproduction artifi- cielle des —	11	146
— Préparation des —	11	144
Sulfure d'aluminium. Préparation du —	15	200
— Propriétés du —	15	201
— d'antimoine cristallisé	22	370
— — amorphe	22	371
— — Procédé de séparation de l'or et de l'argent, par le —	28	6
— d'argent	27	302
Sulfures d'arsenic. Analyse des — .	31	156
— de baryum	15	15
— de bismuth	24	37
Sulfure de bismuthéthyle	24	97
— de bore. Préparation du — . . .	6	47
— — Propriétés du —	6	48
— de butyle	69	101

Sulfure de cacodyle	69	252
— de cadmium	17	240
— de carbone	5 ^a	161
— — C ² S ³	5 ^a	190
— — C ² S ²	5 ^a	191
— — Action des alcalis et des oxydes sur le —	5 ^a	179
— — — de l'eau	5 ^a	177
— — — du chlore	5 ^a	176
— — — de l'oxygène	5 ^a	173
— — C ² HS ³ . Acide sulfo-carbonique .	5 ^a	193
— — Analyse du —	5 ^a	184
— — Applications du —	5 ^a	188
— —	36	287
— — Bibliographie du —	36	290
— — Chaleur de formation du — .	5 ^a	171
— — Combustion dans le bioxyde d'azote et action de l'hydrogène sur le —	5 ^a	174
— — Composés amidés du —	14	130
— — Emmagasinement du —	36	286
— — Essai du —	34	80
— — Fabrication, par le soufre, du —	36	279
— — — par les pyrites	36	284
— — Préparation et modes de pro- duction du —	5 ^a	162
— — Propriétés chimiques et action de la chaleur sur le —	5 ^a	170
— — — physiques du —	5 ^a	165
— — — toxiques du —	5 ^a	187
— — Purification du —	5 ^a	164
— — Réactions diverses du —	5 ^a	182
— — Rectification du —	36	285
— — Rendement de la fabrication du —	36	285
Sulfure de cérium	16	79
— de chrome pyrophorique	20	219
Sulfures de cobalt	23	2
— —	23	26
Sulfure cuivreux	26	82
— cuivrique	26	84
— de cuivre octaédrique	9	31
— de cuproammonium	26	109
Sulfures de cuivre. Analyse des —	31	169
Sulfure de cyanogène	5 ^a	321
— —	67	568
— de cyanogène sulfuré. — sul- furé de cyanogène	67	569
— de cymène	55	461
— de didyme	16	127
— d'éthyle	69	93
Sulfures d'éthylène	55	213
— —	56	193
— de fer. Pyrite blanche	20	55
— — — jaune	20	54
— — — magnétique	20	51
Sulfure double de fer et de nickel .	10	62

Sulfure double octoferrique.	20	48
— de gallium.	16	209
— de glucinium.	16	6
— d'indium.	16	237
— — hydraté.	16	238
— d'isoamyle.	69	102
— de lanthane.	16	108
— de lithium.	14	30
— de magnésium.	15	116
— mercureux.	26	162
— mercurique.	26	163
— État naturel du —. Mercure sulfuré.	26	169
Voyez Cinabre et Vermillon.		
Sulfures de mercure. Analyse des —	31	166
Sulfure de méthyle.	69	87
— de méthyl-éthyle.	69	99
Sulfures de molybdène.	19	53
Sulfure de molybdène. Analyse du —.	31	155
— de niobium.	18	33
Sulfures simples d'or.	29	68
— de phosphore.	5	368
— — Bibliographie des —.	5	395
— — Allotropie du phosphore dans ces composés.	5	394
— — Combinaisons des —.	5	377
Sulfure de plomb ou galène.	25	62
— de potassium. Analyse du —.	34	78
Sulfures salins de potassium.	12	83
Sulfure double de potassium et de thallium.	17	349
— de propyle.	69	101
Sulfures de sélénium.	5	213
— —	9	19
Sulfure de sesquitanéthyle.	22	249
— de silicium.	6	190
— — Propriétés du —.	6	191
Sulfures de sodium.	13	55
— —	13	63
Sulfure de stanméthyle.	22	239
— de stannéthyle.	22	233
— —	69	140
Sulfures de strontium.	15	43
Sulfure de tantale.	18	69
Sulfures de tellure.	5	234
Sulfure de thorium.	16	59
— de titane.	19	195
— de tollalyle.	57	394
— de triéthylphosphine.	69	325
— d'uranyle hydraté.	22	158
Sulfures de vanadium.	19	150
Sulfure d'yttrium.	16	160
— de zinc hydraté.	17	63
— — Composition et usages du —.	17	62
— — État naturel du —.	17	64
— — Préparation du sulfure de — amorphe.	17	55

Sulfure de zinc. Préparation du sulfure de — cristallisé.	17	56
— — Propriétés chimiques du —.	17	59
— — — physiques du —.	17	57
— de zirconium.	16	33
Sulfures doubles.		
Sulfure double de cadmium et de sodium.	17	244
Sulfures doubles de cuivre.	26	34
— — de mercure et de potassium.	26	168
Sulfure double de plomb et d'antimoine.	25	66
— — — et d'arsenic.	25	69
— — — et de baryum.	25	69
— — — et de sodium.	25	69
Sulfures doubles de potassium, de sodium et d'indium.	16	239
— — d'or.	29	69
Sulfure double de thallium et de sodium.	17	350
— — de zinc et de potassium.	17	69
— — — et de sodium.	17	70
— triple de plomb, d'antimoine et d'argent.	25	67
— — — et de bismuth.	25	67
— — — et de cuivre.	25	67
Superphosphates.		
Voyez Engrais, Phosphates naturels, Phosphate de chaux.		
— Analyse des phosphates.	37	155
— Assimilabilité des —.	37	152
— Dosage des acides libres dans les —.	34	19
— — de l'acide phosphorique dans les —.	34	19
— — — sous les trois états dans les —.	34	16
— — de la chaux et de l'acide sulfurique dans les —.	34	18
— — du fer et de l'alumine dans les —.	34	19
— Fabrication des —.	37	143
— Généralités sur les —.	37	139
— Procédés nouveaux de l'industrie des phosphates, phosphates précipités et autres.	37	161
— Rétrogradation des —.	37	148
— Théorie de la fabrication des —.	37	140
Surfusion.	1	449
Sursaturation des gaz. Chaleur latente de volatilisation. Bibliographie de la — des —.	1	499
— — Analogies entre les solutions gazeuses sursaturées et les liquides surchauffés.	1	498
— — Expériences de M. Berthelot.	1	497
— — — de M. Gerncz.	1	498

Syépoorite	23	173
Sylvanacétate d'argent	63	2561
— de baryum	63	2561
Sylvine	9	97
—	36	423
Symétrie des cristaux	2	620
Voyez aussi : Cristallographie		
Synanthène	55	616
Synanthrose	56	421
—	56	438
— Recherche de la —	34	504
— et dosage de la — dans le to- pinambour	34	507
Syngénite ou Kaluszite	9	167
Synovine	75	1099
Synthèse organique	1	239
— —	55	63

Synthèse organique des acides	55	70
— — — tartriques	55	79
— — des alcools	55	68
— — des aldéhydes	55	70
— — des carbures	55	65
— — des composés cyaniques	55	74
— — des corps azotés et des alcalis	55	72
— — des éthers	55	71
— — des matières albuminoïdes	55	76
Synthèse végétale. Origine de l'éner- gie des êtres vivants	75	5
Syntonines	68	1571
Syringine	56	373
Sysserskite	9	26
Syssidères	10	138
Système dualistique	1	133
— unitaire	1	133

T

Tableaux d'analyse qualitative	32
— d'analyse par voie humide, et d'analyse au chalumeau. Plans de laboratoires. Instruments. Appa- reils, etc. Atlas	3
— et données numériques concer- nant les corps gazeux, et applica- bles à l'analyse des gaz	33 245
Tachydrite	36 423
Tadjérite	10 241
—	10 367
Talonate de baryum	63 2879
— de cadmium	63 2879
— de calcium	63 2879
— de strontium	63 2879
— de zinc	63 2879
Tampicine	56 701
Tampicolate de sodium	62 1618
Tannins	56 772
— artificiels	56 460
Tannin ordinaire	56 769
— Absorption du — par la peau râpée	34 479
— Analyse du bois de Québracho	34 470
— — d'une Écorce de cbène	34 469
— — d'un extrait d'écorce	34 471
— Combustion du — par les mucé- dinées	71 226
— Détermination du — par la prise de densité des solutions	34 474
— Dosage du — dans les jus végé- taux	34 478

Tannin ordinaire. Dosage du — par filtration sur la peau	34 466
— — des matières tanniques dans les vins. Procédé Aimé Girard	34 480
— — du — dans les matières astringe- ntes	92 131
— — du — au moyen du perman- ganate de potasse	34 475
Tannins. Recherche des — dans les végétaux	80 30
Tantalates	9 191
—	18 60
Tantalate d'ammoniaque	18 66
— d'argent	27 424
— de baryte	18 68
Tantalates de chaux	18 67
Tantalate de magnésie	18 68
Tantalates de mercure et d'argent	18 69
Tantalate de potasse	18 63
— de soude	18 63
Tantale	18 55
— Azotocarbures et Carbures du —	18 82
— Bibliographie du —	18 116
— Combinaisons du — avec l'azote	18 79
— — métalliques du —	18 56
— Equivalent et poids atomique du —	18 84
— Extraction des acides niobique et tantalique	18 86
— Minéraux du —	18 95
— Préparation et propriétés du —	18 55

Tantalite	9	191	Tartrates de strontium	63	2740
Tantalites	18	95	— de thorium	16	68
Tantalo-niobates d'yttrium	16	169	— double de thorium	16	68
Tarapacaïte	9	158	Tartrates de protoxyde d'uranium	22	18
Tarconine. Action de la chaleur sur la —	66	279	— d'uranyle	22	41
Tartramates	67	880	Tartrate d'yttrium	16	172
Tartramides	67	878	— de zinc	63	2741
Tartrates	63	2738	— de zirconium	16	49
Tartrate d'ammonium	63	2734	Tartrates inactifs		
— — et de potassium	63	2740	Tartrate inactif d'ammonium et de potassium	63	2757
— — et de sodium	63	2737	— inactif d'argent	63	2757
— — et de strontium	63	2740	— — de baryum	63	2757
— d'argent	63	2744	— — de cadmium	63	2757
— de baryum	63	2738	— — de calcium	63	2757
— — et de potassium	63	2746	— — de plomb	63	2757
— — et de sodium	63	2746	— — de potassium	63	2757
— de bismuth	24	91	Tartrélate de baryum	63	2749
Tartrates doubles de bismuth et de potasse	24	91	— de calcium	63	2749
Tartrate borico-potassique	63	2746	— de strontium	63	2749
— de calcium	63	2739	Tartres dentaires	73	217
— — et de potassium	63	2740	—	74	200
— — et de sodium	63	2740	Tartronamates	67	876
— céréux	16	97	Tartronamide	67	876
— de césium	63	2738	Tartronate d'ammonium	63	2429
— de sesquioxyde de chrome	20	278	— d'argent	63	2429
— de cobalt	63	2743	— de baryum	63	2429
— de cuivre et de potassium	63	2744	— de calcium	63	2429
— — et de sodium	63	2744	— de manganèse	63	2429
— cupro-potassique	63	2746	— de plomb	63	2429
— de didyme	16	189	— de potassium	63	2429
Tartrates de protoxyde d'étain	22	153	— de sodium	63	2429
— de glucinium	16	21	Tartronyl-diuréide	67	714
— de fer	63	2742	Tartronylurée	67	702
Tartrate ferrico-potassique	63	2746	Taurine	67	894
— — rubidique	63	2746	—	75	498
— ferroso-ferrique	63	2746	— Action de l'eau de baryte sur la —	67	898
— ferroso-potassique	63	2742	— Dérivés alcooliques de la —	67	898
Tartrates de lanthane	16	120	— Sels de la —	67	897
— de lithium	63	2740	— Recherche de la — dans la bile	73	248
— — et de potassium	63	2740	Taurobétaine	67	900
— — et de sodium	63	2740	Taurocholates	67	903
— de magnésium	63	2740	Taxine	66	613
— — et de potassium	63	2741	Tazewellite	10	108
— — et de sodium	63	2741	Teinture des tissus de coton. Détermination de la matière colorante fixée sur les tissus de coton	92	154
Tartrates de manganèse	21	165	— Différents genres de tissus	92	12
— manganico-potassique	63	2738	— Dosage du tannin dans les matières astringentes utilisées pour la — des —	92	181
— de nickel	63	2743	Teinture. Essais des bois de — et de leurs extraits	92	171
— de plomb	63	2741	— — des matières colorantes et détermination de leur valeur commerciale	92	164
— de potassium	63	2734			
— — et de sodium	63	2737			
— de rubidium	13 ^a	47			
— —	63	2738			
— — et de sodium	63	2738			
— de sodium	63	2736			
— — et de strontiane	63	2740			
— de sesquistannéthyle	22	255			

Teinture. Généralités sur les ma-		
tières colorantes.	92	49
— Histoire du coton et de ses		
tissus.	92	5
— Historique de la — des tissus de —.	92	8
— Machines et appareils	92	17
— Matières colorantes artificielles		
utilisées. Couleurs d'alizarine . .	92	80
— — Couleurs d'aniline.	92	92
— — — minérales	92	122
— Matières colorantes naturelles. .	92	55
— Mordants.	92	38
— Réactions caractéristiques des		
matières colorantes	92	132
— Traitement préparatoire des tis-		
sus	92	15
Teinture du verre. Conditions opé-		
ratrices. Produits employés pour		
la — du —. Couleurs obtenues. .	40	474
Tellurates.	11	401
Tellurate d'ammoniaque neutre. .	14	80
Tellurates d'argent	27	373
— de baryte	15	31
Tellurate de cadmium	17	301
Tellurates de chaux	15	83
Tellurate de protoxyde de cobalt .	23	40
— cuivrique	26	81
Tellurates de fer	20	95
Tellurate de glucinium	16	14
— de lithine	14	39
Tellurates de magnésie.	15	129
Tellurate de protoxyde de manga-		
nèse	21	146
— de mercure	26	232
Tellurates de plomb	25	88
Tellurate neutre de potasse. . . .	12	136
Tellurates de soude.	13	120
Tellurate de soude neutre.	13	120
— de strontiane	15	49
— de thallium	17	391
— de protoxyde d'uranyle	2	91
Tellure.	5	222
—	9	19
— Bibliographie du —	5	238
— Combinaisons de l'or et du sélé-		
niurn avec le —	29	71
Tellure éthyle. Combinaisons or-		
ganiques du —	69	111
— isoamyle	69	115
— méthyle	69	107
Tellure. Combinaison du — avec		
l'oxygène.	5	229
— Combinaisons du — avec le		
tungstène.	18	211
— État naturel et historique du —.	5	221
— Extraction du —	5	224
— Propriétés chimiques du — . . .	5	228

Tellure. Propriétés physiques du —.	5	226
— Purification du —	5	225
Tellurhydrate d'ammoniaque . .	14	75
Tellurite	9	31
Tellurites.	11	400
Tellurite d'ammoniaque.	14	81
— d'argent.	27	372
Tellurites de baryte	15	31
Tellurite de cadmium.	17	301
— de chaux.	15	83
— de protoxyde de cobalt	23	40
— cuivrique	26	81
Tellurites de fer	20	95
Tellurite de glucinium	16	14
— acide de lithine	14	39
— neutre de lithine.	14	39
Tellurites de magnésie	15	129
Tellurite de protoxyde de manga-		
nèse	21	146
— de mercure	26	232
— de plomb.	25	88
— neutre de potasse.	12	138
Tellurites de soude.	13	119
Tellurite neutre de soude.	13	119
— de strontiane	15	50
— de zinc.	17	164
Tellurures	11	147
— d'antimoine	22	394
Tellurure d'argent	27	311
— d'argent et d'or, ou Petzite. . .	9	34
— de bismuth	24	42
— de cadmium	9	28
— —	17	245
— de protoxyde de cobalt	23	40
Tellurures de cuivre	9	31
— —	26	52
Tellurure d'étain	22	197
— de fer	20	57
Tellurures de mercure	9	32
— —	26	172
Tellurure de nickel.	23	198
— d'or	9	34
— — et d'argent, ou petzite . . .	9	34
— de plomb	25	71
Tellurures de potassium	12	90
Tellurure de zinc.	9	28
— —	17	72
Ténorite	9	58
Tensions maxima des vapeurs .	1	466
— aux températures élevées. . . .	1	469
— Variations aux changements		
d'état.	1	467
Téphroïte.	9	110
Tétraconate d'argent	61	1194
— de baryum	61	1194
— de calcium.	61	1194

Terbium	46	131	Terre. Cohésion, adhérence et re- trait des —	34	196
Téréhate d'argent.	63	2477	— Densité réelle et densité appa- rente des —	34	197
— de baryum.	63	2477	— Détermination de la faculté d'im- bition des —	34	194
Térébène	55	716	— — du pouvoir épurateur d'un sol. Méthode Frankland	34	193
Téréhenthène.	55	686	— Dosage de l'acide humique libre dans une terre acide.	34	182
— Action des hydracides sur le —	55	701	— — de l'acide nitrique. Procédé Boussingault	34	154
— Isomères du —	55	708	— — — Procédé Schloësing	34	161
— Polymères du —	55	720	— Dosage de l'acide phosphorique.	34	140
Téréhenthilate d'argent.	61	631	— — sulfurique	34	164
— de calcium.	61	681	— — de l'ammoniaque. Procédé Schloësing.	34	150
— de plomb	61	681	— Dosage de l'azote par la chaux sodée	34	157
Térébilénate d'argent.	63	2502	— — rigoureux de l'azote dans le sol	34	159
— de calcium.	63	2502	— — dans une terre contenant des nitrates	34	157
Térécamphène	55	718	— — dans une terre contenant des — . Méthode de Kjeldahl.	34	164
Téréchrysale de plomb.	63	2496	— — du carbone	34	179
Térelactone.	62	1672	— — de la chaux.	34	144
Téréphtalaldéhydate de baryum	62	1965	— — des chlorures	34	184
Téréphtalamide bromé	61	1279	— — des éléments fertilisants. Mé- thode Aubin	34	165
Téréphtalate d'ammonium.	61	1275	— — du fer.	34	185
— d'argent	61	1275	— — de la magnésie	34	150
— de baryum.	61	1275	— — du manganèse.	34	186
— de calcium.	61	1275	— — de la potasse	34	142
— de cuivre	61	1275	— — de la soude.	34	183
— de plomb	61	1275	— Faculté d'absorption des — pour les principes fertilisants	34	192
Terpényle d'argent	63	2483	— Mesure de l'absorption de la chaleur	34	198
— de baryum.	63	2483	— Mesure de l'hygroscopicité	34	195
— de cuivre	63	2483	— Prélèvement des échantillons des —	34	202
Terpilène.	55	716	— Recherche du ferment nitrique dans les —	34	188
Terpine.	55	698	— Recherche des matières nuisibles à la fertilité des —	34	187
—	56	210	— — du sulfure de carbone dans les —	34	187
Terpinol	55	700	Teschemacherite	9	149
—	56	210	Tétrabenzylamine.	65	646
Terre. Analyse physique de la — végétale.	79	76	Tétrahorate de soude.	13	156
Voyez Terres :			— de zinc	17	207
Terre foliée mercurielle	60	224	Tétrabromaurine	56	496
— — de tartre	60	165	Tétrahromoalzarine	56	718
—	60	168	Tétrahromobenzine.	61	690
— foliée végétale ou acétale neutre de potasse	60	165	Tétrahromobutyrate d'argent.	60	332
Terreau. Analyse du —	34	182	— mercureux.	60	332
Terre arable. Assimilation des ma- tières carbonées de la —	82	53			
— végétale. Recherche des princi- pes fertilisants d'une —	79	176			
Terres. Analyse des —	34	135			
— — Méthode Risler et Colomb- Pradel	34	167			
— Analyse de l'atmosphère du sol.	34	199			
— Analyse chimique des — . Pro- cédé Aubin et Alla.	34	174			
— — uécanique. Méthode de Gas- parin	34	138			
— — — Méthode Masure	34	137			
— — — Schloësing.	34	135			

Tétrahromohutyrate de plomb . . .	60	332
Tétrahromodiimidophtaléine . . .	56	486
Tétrabromodiphénylquinon . . .	58	624
Tétrahromoéthylphénol	56	552
Tétrabromofluorescine	56	597
Tétrabromohydroquinone	56	606
Tétrahromonaphtoate de baryum .	61	910
— — — — —	61	921
Tétrahromoparacrésol	56	545
Tétrahromophénate de hrome . . .	56	506
Tétrabromophénol	56	506
Tétrabromophtalate de haryum . .	61	1251
— de calcium	61	1251
Tétrahromophtaléine	56	486
Tétrahromophtalidéine	56	490
Tétrabromophtalidine	56	489
Tétrahromophtaline	56	488
Tétrabromopropionate de haryum .	60	299
— de calcium	60	298
— de potassium	60	298
Tétrahromoquinon	58	555
Tétrahromoréténe	55	624
Tétrahromotoluènes	55	403
Tétrahromoxylol	55	427
Tétrabromoxypiperhydronate de baryum	63	2573
— de calcium	63	2573
— de sodium	63	2573
Tétrahromure d'acénaphténe di- bromé	55	536
— d'acétylène	55	178
— d'acide pyrotitartrique tétra- bromé	62	1764
— d'allylène	55	263
— d'anthracène dibromé	55	596
— — dichloré	55	599
— — tétrabromé	55	597
— de carbone	5*	229
— — — — —	55	164
— de naphthaline hromée	55	500
— — dihydromée	55	497
— — dichlorée	55	500
— — tribromée	55	498
— de silicium	6	216
— de valérylène	55	289
Tétracarbonés. Acides —	65	877
Tétracétoazotate ferrique	60	191
Tétracétodiazotate ferrique	60	189
Tétracétodinitrate de chrome . . .	60	197
Tétracétonitrate de chrome	60	197
Tétracétylène	55	460
Tétracétylrosaniline	68	1288
Tétrachloracétanilide	68	1200
Tétrachloralazarine	56	718
Tétrachloranilines	65	343
Tétrachlorobenzol	55	355
Tétrachlorobenzoylbenzoate de cuivre	62	2109

Tétrachlorobenzoylhenzoate de po- tassium	62	2109
— de sodium	62	2109
Tétrachlorobenzylbenzoate d'ar- gent	61	934
— de sodium	61	934
Tétrachlorohutyrate d'argent . . .	60	328
— de potassium	60	328
Tétrachlorocoumarines	62	1981
Tétrachlorodiphénylquinon	58	624
Tétrachlorofluorescine	63	2855
Tétrachlorohydroquinone	56	606
— diacétique	56	606
— diéthylque	56	606
Tétrachlorophtalate d'ammonium .	61	1245
— d'argent	61	1246
— de haryum	62	1246
— de calcium	61	1245
— de cuivre	61	1246
— de plomb	61	1246
— de potassium	61	1245
Tétrachloroquinon	58	549
Tétrachlorotoluènes	55	394
Tétrachlorotoluène solide	55	394
Tétrachlorovalérates	60	370
Tétrachlorure d'anthracène di- chloré	55	592
— de carbone. Modes de produc- tion et préparation du —	5*	204
— — — — —	55	148
— — Propriétés physiques et chi- miques du —	5	207
— de dichlorophénanthracène . . .	55	606
Tétrachlorure de naphthaline . . .	55	485
— — — — —	55	500
— — — chlorée	55	485
— — — dibromée	55	500
— — — dichlorée	55	486
— de silicium	6	202
— — Propriétés chimiques du — . .	6	205
— — — physiques du —	6	208
— — — thermochimiques du — . .	6	206
— de soufre. Combinaisons du — .	5	165
— de sulfobenzide	55	377
— tétrachlorophtalique	61	1246
— de tolane	55	615
— de toluène monochloré	55	387
— de vanadium	19	141
Tétrachlorures xyléniques. Prépa- ration des —	70	23
Tétracrylate d'argent	61	568
— de calcium	61	567
— d'éthyle	61	568
Tétradécylène	55	324
Tétra-dichlorohenzyle	55	547
Tétra-éthylphénylglyoxylate d'ar- gent	62	2038
— de haryum	62	2038

Tétra-éthylphénylglyoxylate de calcium	62	2038	Tétraméthylsuccinate de potassium	61	1114
— de potassium	62	2038	— de sodium	61	1114
Tétrahioline	65	1045	Tétraméthylsulfamide	67	892
Tétrahydro-isophtalate d'argent f.	62	1265	Tétraméthylurée	67	620
Tétrahydrométhylquinoléine	65	884	Tétramines	64	188
Tétrahydronaphtalindicarbonate d'argent	61	1327	Tétranitro-benzyltoluène	55	553
Tétrahydrotéréphtalate d'argent	61	1276	Tétranitrobromonaphtaline	88	538
Tétrahydrure de naphtaline	55	471	Tétranitroditolylpropionate de baryum	61	945
— de phénanthrène	55	604	— de zinc	61	945
Tétra-iodofluorescéine	56	589	Tétranitrofluorescéine	56	589
Tétra-iodure d'acétylène	55	180	—	63	2858
— de carbone	5 ^s	236	Tétranitropyrrène	55	640
— —	55	160	Tétraoxyanthaquinones	88	661
— de silicium	6	221	Tétraoxyanthaquinons	56	727
Tétralcools	56	281	Tétraoxyazobenzol	56	787
Tétramétophosphate de cuivre et de soude	26	88	Tétra-oxybenzoïde	62	1830
— de soude	13	142	Tétraoxydiphénylquinon	58	625
Tétramétasilicate de soude	13	184	Tétraphényléthane	55	669
Tétraméthylammonium. Hydrate d'oxyde de —	64	42	—	56	217
Tétraméthylammoniumiodobismuthique	24	99	Tétraphényléthylène	55	540
Tétraméthylanthracène	55	625	—	55	670
Tétraméthylbenzines	55	445	Tétraphénylsuccinamide	68	1240
Tétraméthylamidophénylditolylamine	65	1364	Tétraphényltoluyène-guanidine	65	1479
Tétraméthylamidotriphénylméthane	62	1958	Tétraphosphamides	5	484
Tétraméthyl-diphénylen-diamine	65	1307	—	14	125
Tétraméthylencarbonate d'argent	61	555	Tétraphosphoniques. Composés —	69	345
— de calcium	61	555	— — —	69	387
Tétraméthylendicarbonate d'argent	61	1187	Tétraphylline	20	103
Tétraméthylène	55	284	Tétrapropylène	55	323
—	64	188	Tétrarsenéthyle	69	269
— -diamine	65	1546	Tétrasalicylide	62	1792
Tétraméthyléthylène	55	302	Tétraselénite d'ammoniaque	14	80
Tétraméthylméthane	55	282	— de soude	13	118
Tétraméthylmurexide	66	682	— de zinc	17	163
Tétraméthylphénylglyoxylate d'argent	62	2038	Tétrasilicate octoéthylrique	6	265
— de baryum	62	2038	— de potasse	12	170
— de calcium	62	2038	Tétrasilicofammoniate de potasse	12	177
— de cuivre	62	2038	Tétrasilfure d'ammonium	14	74
— de sodium	62	2038	— de baryum	15	17
Tétraméthylquinoléine	65	1046	— d'éthyle	69	99
Tétraméthylstilbéne	55	579	— de phosphore	5	389
Tétraméthylstilbonium	69	206	— de potassium	12	81
Tétraméthylsuccinate d'ammonium	61	1114	— de sodium	13	61
— d'argent	61	1114	— de strontium	15	43
— de baryum	61	1114	Tétrate d'ammonium	62	1712
— de calcium	61	1114	— d'argent	62	1713
— de cuivre	61	1114	— de baryum	62	1713
— de plomb	61	1114	— de calcium	62	1713
			— de cuivre	62	1713
			— de magnésium	62	1713
			— de plomb	62	1713
			— de potassium	62	1712
			— de sodium	62	1713
			— de zinc	62	1713
			Tétratérebenthène	55	725
			Tétrathionates	11	396

Tétrathionate de baryte	15	30
— de cadmium	17	299
Tétrathionate de cuivre	26	77
Tétrathionate de potasse	12	129
— de soude	13	95
— de strontiane	15	49
Tétratolyléthylène	55	672
Tétraxyléthylène	55	672
Tétrazones	68	1451
Tétrazorésorcine	56	598
Tétrazorésorufine	56	598
Tétréthylammonium. Hydrate de — .	64	62
— Sels de —	64	65
Tétréthylarsine	69	269
Tétréthylamidotriphénylcarbinol .	65	1364
Tétréthylène-triamine	64	184
—	65	1878
Tétréthylstibine	69	222
Tétréthylétramine	64	188
Tétréthylurée	67	625
Tétrolate d'ammonium	61	606
— d'argent	61	607
— de baryum	61	606
— de cadmium	61	606
— de calcium	61	606
— de cuivre	61	607
— de magnésium	61	606
— de plomb	61	606
— de potassium	61	606
— de sodium	61	606
— de zinc	61	606
Tétronérythrine	75	441
Téroxide de vanadium	19	83
— — combiné aux acides	19	84
— — — organiques	19	90
Tétrylendicarbonat d'argent	61	1186
— de plomb	61	1186
— de sodium	61	1186
Tétrylentriamine	65	1378

Textiles. Blanchiment des tissus vé-		
gétaux	87	514
— Blanchiment électrique des — .	87	529
— CHANVRE. Culture du —	87	27
— — Généralités sur le —	87	15
— — Origine. Composition. Propriétés. Usages des —	87	22
— — Rouissage du —. Travaux de Frémy	87	31
— — Traitement des filasses	87	51
— COTON. Blanchiment des tissus et fils de —	87	521
— — Culture et production du — .	87	150
— — Généralités sur le — et historique du —	87	125
— — Origine. Espèces diverses. Propriétés et usages du —	87	132

Textiles. COTON. Répartition de la culture du — sur le globe.	87	156
— — Statistique. Production et consommation du —	87	200
— — Travail mécanique préparatoire du —	87	164
— Détermination analytique des diverses fibres —. Conditionnement.	87	541
— GÉNÉRALITÉS SUR LES TEXTILES . .	87	1
— JUTE	87	464
— LAINE. Blanchiment de la — . . .	87	523
— — Définitions. Propriétés physiques de la —	87	214
— — Désuintage de la —	87	255
— — Épaillage de la —	87	270
— — Historique et généralités sur la —	87	209
— — Propriétés chimiques et composition.	87	217
— — Provenances de la —	87	230
— — Récolte. Opérations préparatoires et épaillage de la —	87	242
— — Statistique sur le commerce de la —	87	335
— — Travail après épaillage. Notions sur le peignage de la — . . .	87	301
— — LIX. Généralités et historique . .	87	57
— — Historique de la culture et de la production dans diverses contrées	87	63
— — Origine. Espèces. Composition	87	59
— — Rouissage du —	87	82
— — Travail mécanique préparatoire du —	87	108
— Plantes textiles de la Martinique.	87	511
— Procédés pour rendre les tissus incombustibles, imperméables. .	87	538
— RAMIE	87	481
— SOIE. Blanchiment de la —	87	528
— — des tissus de —	87	518
— — Définition. Propriétés. Production de la —	87	847
— — Éducation des vers à soie . . .	87	867
— — Historique. Généralités	87	843
— — Maladies des vers à soie. . . .	87	894
— — Préparations mécaniques de la —	87	403
— — Statistique de la production de la —	87	442
Thalictrine	66	333
Thallium	17	325
— Alliages de —	17	375
— Bibliographie du —	17	389

Thallium. Bibliographie des composés du —	17	378	Thiocymol	55	451
— — des sels du —	17	423	— — — — —	56	559
— Classification. Place du — dans une — des métaux	17	336	Thiodibutyrate de baryum	60	342
— Dosage des sels de — au maximum	17	421	Thiodiisobutyrate de baryum	60	343
— — — de — au minimum	17	420	Thiodiphénylamine. Dérivés de la —	65	417
— — simultané des sels thalleux et des sels thalliques.	17	422	Thioformanilide.	68	1187
— Équivalent et poids atomique du —	17	337	— Dérivés alcooliques du —	68	1188
— État naturel et historique du —	17	326	Thiofurfurol	58	770
— Extraction du —	17	327	Thioglycollamide	67	854
— Préparation du —	17	330	Thionamate d'ammoniaque	14	106
— Propriétés chimiques du —	17	334	Thionamide.	14	105
— — physiques du —	17	331	Thionessal	57	393
— Recherche et dosage du —	17	419	Thiophène-sulfoanilide	68	1140
— Séparation du —	17	422	Thiophényloxyacrylate d'argent.	62	1993
Thallium éthyle.	69	80	Thiophosphoranilide	68	1181
Thapsate d'argent	61	1128	Thiorésorcine	56	597
— de baryum.	61	1128	Thiosinnamine ou allyle-sulfo-urée.	56	147
— de potassium	61	1128	— — — — —	67	782
Thapsianilide	68	1246	Thiothymol	56	558
Thé. Analyse et recherche des falsifications du —	91	487	Thio-urée	67	768
— Généralités sur le —	91	483	Thorine	16	57
Théhalcine	66	244	Thorium	16	55
Thébaïne	66	238	— Bibliographie du —	16	70
Thébénine	66	243	— Composés du —	16	55
Thénard. Chimiste	1	69	— Dosage et séparation du —	16	70
Thénardite	9	159	— Équivalent du —	16	56
— — — — —	10	89	— Essai du — au chalumeau	16	70
Théobromine	66	614	— Historique et état naturel du —	16	55
Théorie atomique.	1	128	— Préparation et propriétés du —	16	56
Théorie mécanique de la chaleur. La — mécanique de la — et la chimie. Essai de mécanique chimique.	2	1	— Sels. Caractères des — de —	16	69
Thermomatrite	9	149	— Spectre du —	16	57
Thermorégulateur	79	251	Thulium	16	185
Therzolites	9	217	Thuringite	20	126
Thévérésine	56	701	Thuygine	56	373
Thévétine	56	701	Thyméide.	56	614
Thiacétanilide	68	1211	Thymohydroquinon. Dérivés et propriétés du —	56	614
Thiacétodiphénylamide	68	1214	Thymoile	56	557
Thialdines	57	72	— — — — —	56	614
Thianiline	65	384	Thymolol	56	614
Thimoquinon	56	614	Thymol. Dérivés substitués. Propriétés. Réactions du —	56	556
Thioacétanilide. Dérivés alcooliques du —	68	1212	Thymol-β.	56	559
Thiobenzaldéhyde	57	182	Thymolglycuronate d'argent	63	2994
Thiohenzaldine	57	184	— de baryum.	63	2994
Thiohutryate de plomb	60	334	Thymo-oxycuminat de baryum.	62	1936
Thiocarvol	56	560	— de cadmium	62	1937
Thiocoumarine	62	1980	— de sodium basique.	62	1936
Thiocrésylols	56	547	— — neutre	62	1936
Thiocumamide	68	992	Thymoquinon.	56	614
			— — — — —	58	587
			— Dérivés du —	58	590
			Thymoquinone	56	557
			o-Thymotate d'ammonium.	62	1946
			o — de baryum	62	1946

Thymotide	62	1946
Thymus	75	695
Tiemannite	9	32
Tieschite	10	239
Tiglate d'argent	61	550
— de baryum	61	550
— de calcium	61	550
— d'éthyle	61	550
— de potassium	61	550
Tilkérodite	23	2
Tinkal	6	85
—	9	155

Tissus des êtres organisés, animaux et végétaux.

Tissus animaux. Voir ci-dessous.

— **végétaux.** On trouvera les indications concernant les tissus, végétaux au mots : bois, coton, textiles, végétaux.

Tissus animaux. Echanges gazeux entre le sang et les — animaux .	76	317
— — et milieu de l'œil	75	636
— — Recherche et dosage des éléments inorganiques dans les — .	73	233
— — Tension des gaz dans les tissus animaux. Différentes espèces des —	76	290

Tissus adipeux. Analyse des — . .	73	275
— — Analyse immédiate. Principes chimiques constituants	75	411
— — Caractères anatomiques et histologiques du —	75	409
— — Composition du — et composition des graisses	75	413
— — État du — dans l'organisme .	75	410
— — Formation des graisses . . .	75	419
— — Graisse en dehors du tissu adipeux	75	418
— Modes d'absorption des graisses : leur production par les acides gras	75	430
— — Modifications pathologiques .	75	434
— — Origine et formation des graisses	75	419
— — Rôle physiologique des graisses dans l'organisme	75	433
— — Transformation des corps gras dans l'—	75	431
— — Variation de composition des graisses dans l'espèce humaine et chez les animaux	75	415

Tissu cartilagineux. Analyse immédiate du —	75	628
— — Composition chimique du — .	75	631
— — Généralités. État dans l'organisme. Caractères anatomiques et histologiques du —	75	626

Tissus cartilagineux. Modifications pathologiques du —	75	634
— — Principes chimiques constituants du —	75	629
— conjonctif. Analyse immédiate du —	75	403
— — Étude des éléments constituants du —	75	405
— — Généralités. État dans l'organisme. Caractères anatomiques et histologiques du —	75	401
— — Principes chimiques constituants. Composition chimique du —	75	404
— — Variations de composition du — dans l'espèce humaine et dans la série animale	75	408
— — Variations physiologiques du —	75	409
— dentaire. Caractères anatomiques et histologiques des dents . .	75	621
— — Composition des dents . . .	75	622
— — Variations de la composition du —. Productions animales voisines des os	75	625
— élastique	68	1613
Tissus épithéliaux. Composition chimique des —	75	644
— — Épithélium glandulaire . . .	75	653
— — — tégumentaire	75	645
— — Appendices de la peau : poils, cheveux, plumes, ongles, cornes	75	647
— — — Peau : derme, épiderme .	75	645
— — — Coriine	75	646
— Généralités. Formes diverses. Caractères anatomiques et histologiques des —	75	642
— — Productions pathologiques du tissu corné	75	652
— — Rapports physiologiques du tissu corné	75	651
Tissu musculaire. Analyse du —	73	270
— — Analyse immédiate du — . .	75	452
— — Caractères anatomiques et histologiques des muscles	75	450
— — Composition de la chair musculaire	75	465
— — Gaz des muscles. Étude des éléments constituants de l'extrait aqueux de la viande	75	475
— — Généralités. Formes diverses du —	75	449
— — Matières minérales du muscle	75	471
— — Phénomènes chimiques de l'activité musculaire	75	520
— — Principes chimiques constituants du —	75	462

Tissu musculaire. Propriétés physiques du muscle	75	457	Titane métallique	19	158
— — Variation de composition du — dans l'espèce humaine et dans les animaux	75	516	— Reproduction artificielle des minéraux du —	19	172
Tissu nerveux. Analyse immédiate du cerveau	75	549	— Météorites contenant du —	10	10
— — Caractères microchimiques des éléments du tissu nerveux	75	545	Titanotungstates	19	195
— — Composition du cerveau	75	551	Tolane	55	613
— — chimique du cerveau	75	546	— Dérivés chlorés et bromés du —	55	614
— — Etude des éléments constitutants du — nerveux	75	556	Tolène	55	714
— — Généralités sur le —	75	544	Tolénylphénylénamidine	65	1274
— — Matières minérales du cerveau	75	555	Tolényltoluylnamidine	65	1286
— — Modifications chimiques de la substance nerveuse au repos ou en activité	75	592	Tolénylxylnamidine	65	1288
— — Propriétés chimiques générales du cerveau	75	550	Tôles	47	128
— — Variations de composition de la substance nerveuse à l'état physiologique et pathologique	75	595	— acierées pour construction de chaudières	48	158
— osseux. Analyse du —	73	269	Toluanisaldéhydine	65	1297
— — Analyse immédiate du —	75	600	—	65	1368
— —	73	268	Toluhenzaldéhydine	65	1294
— — Composition du —	75	602	Toluène	55	380
— — Développement. Assimilation et désassimilation du —	75	619	—	88	214
— — Etude des éléments constitutants du —	75	607	Toluènes bromés	55	398
— — Extraction et Dosage des matières organiques du —	73	268	—	88	216
— — Généralités. Formes diverses. Caractères anatomiques et histologiques du —	75	599	— bromiodés	55	407
— — Modes d'association des éléments constitutifs des os	75	609	— bromo-iodo-nitrés	55	415
— — Principes chimiques constitutants du —	75	601	— bromonitrés	55	412
— — Variations de la composition du — dans l'espèce humaine et dans la série animale	75	610	Toluène-hutylène	55	471
Titanates	9	136	Toluènes chlorés	88	816
—	19	186	— chloriodés	55	407
Titanate de chaux	19	191	— chloronitrés	55	412
— de fer	19	193	Toluène. Dérivés sulfuriques du —	55	416
Titanates de magnésie	19	192	— dichloré	55	385
Titanate de manganèse	19	193	— diéthylique symétrique	55	454
Titanates de potasse acides	19	189	— heptachloré	55	395
— de potasse	19	189	Toluènes iodo-nitrés	55	415
— de soude	19	190	Toluène monochloré	55	385
Titane	19	155	Toluènes nitrés	55	408
— Alliages du —	19	166	—	88	216
— Equivalent du —	19	164	Tolufurfuraldéhydine	65	1293
— Historique et Etat naturel du —	19	155	Toluhydroquinon. Dérivés et propriétés du —	56	612
			Toluides	68	1269
			Toluidines	65	500
			—	65	602
			— Réactions colorées des — et des anilines méthylées	65	623
			Toluidine dihenzylique	55	391
			Toluidines iodoisomuthiques	24	100
			m-Toluidine. Sels de la m- —	65	542
			o- — Amines dérivées de l'o- —	65	516
			— Dérivés de l'o- —	65	1511
			— Dérivés acides et produits de substitution de l'o- —	65	526
			— Dérivés bromés de l'o- —	65	510
			— — chlorés de l'o- —	65	508
			— — iodés de l'o- —	65	512
			— — nitrés de l'o- —	65	513

o-Toluidine. Produits de substitution et dérivés carboniques de l'o- —	65	532
— de substitution et acides sulfoniques de l'o- —	65	519
— Sels de l'o- —	65	505
Toluilamide	68	1303
Toluol	55	383
Toluolazonaphtylamine	65	1400
Toluolsulfonanilides	68	1148
Toluquinoléines	65	1026
Toluquinon	58	580
— Dérivés du —	58	581
Tolylyenzoate d'argent	62	2121
— de potassium	62	2121
p- d'argent	62	2120
p- de baryum	62	2120
p- de cadmium	62	2120
p- de calcium	62	2120
p- de cuivre	62	2120
p- de plomb	62	2120
p- de potassium	62	2120
p- de sodium	62	2120
Tolylyène	55	391
m-diamine	65	1229
— Combinaisons de la m- avec les aldéhydes	65	1224
o- —	65	1296
Tolylyénhydrate carbonate d'argent	62	2093
m-Tolylacétate d'argent	61	788
m- de calcium	61	788
o- d'argent	61	788
o- de calcium	61	788
p- d'argent	61	789
p- de calcium	61	789
p- de cuivre	61	789
p- d'éthyle	61	789
p- de fer	61	789
p- de plomb	61	789
p- de sodium	61	789
Tolyldichlorethylène	55	577
Tolyldiphénylméthane	55	646
p-Tolyldiphénylméthane-carbonate d'ammonium	61	971
p- — de baryum	61	971
Tolylyène	55	572
p-Tolyglyoxylate d'argent	62	2003
p- de baryum	62	2003
p- de calcium	62	2003
p- de potassium	62	2003
p- de sodium	62	2003
Tolyhydrazines	65	707
—	68	1431
Tolyisohutyrate d'argent	61	820
Tolylméthylamines	65	668
Tolylnaphtylsulfo-urée	68	1376
m-Tolypropionate d'argent	61	809

Tolylypyrrol	65	1042
Topaze. Analyse de la —	31	289
Topinambour. Analyse du —	34	287
Toulite	10	177
Tourbe	7	37
— Alcool de —	7	71
— Alun. Fabrication d'— avec la —	7	72
— Ammoniaque. Fabrication d'— avec la —	81	76
— Analyse de la —. Résultats d'analyse de la —	7	40
— — Procédés d'— de la —	7	38
— Application de la —. Chauffage, distillation, charbon	7	70
— — Utilisation comme engrais	7	72
— — — en médecine	7	72
— Calorique. Pouvoir — de la —	7	40
— Caractères physiques et composition chimique de la —	7	37
— Carbonate d'ammoniaque provenant de la —	7	71
— Carbone fixe, cendres, eau hygrométrique et matières volatiles de la —	7	39
— Composition chimique de la —	7	37
— — minéralogique et composition immédiate de la —	7	48
— Conditions du tourrage	7	54
— Exploitation de la —	7	72
Gisement de la Tourbe. Caractères généraux	7	52
— Distribution géographique	7	59
— — en Autriche, en Bavière	7	67
— — en Belgique	7	66
— — en France	7	61
— — Ariège et autres départements	7	63
— — Finistère	7	63
— — Isère	7	61
— — Loire-Inférieure	7	61
— — Manche	7	63
— — Jura	7	62
— — Oise	7	64
— — Îles Britanniques	7	67
— — Italie	7	66
— — Russie	7	67
— Goudron de la —	7	71
— Huiles essentielles de la —	7	71
— Propriétés antiseptiques de la —	7	58
Tournesol	88	248
Tourteaux. Analyse des —, drèches, pulpes et marcs	34	306
Transformations chimiques des aliments dans l'organisme	76	523
Transsudats. Composition chimique des —	76	395

Travail maximum. Principe du — . . .	2	61
Tréhalose	56	412
— Recherche et dosage du — . . .	34	508
Trempe du verre	40	42
— de l'acier. Voyez à Acier.		
Triacétamide	67	229
Triacétate diferrique	60	188
Triacétine	56	253
Triacétoazotate ferrique	60	190
Triacétodiamide	67	229
Triacétodiazotate ferrique	60	191
Triacétoplombique - monochloro - plombique. Combinaison — . . .	60	215
Triacétylène	55	335
—	55	460
Triacétylrosaniline	68	1288
Triallylène	55	435
Triallyline	56	143
—	56	267
Triamides	14	118
Triamidoazobenzol	65	1459
Triamidobenzine	38	152
Triamidodiphényltoylméthane . . .	65	1412
Triamidonaphtaline	65	1389
Triamido-orcine	56	624
Triamidophénols	56	517
—	56	528
Triamidorésorcine	56	597
Triamidotoluidine	65	1385
Triamidotriphénylméthane	65	1400
Triamines	64	184
Triamylène	55	284
Triarachine	56	260
Triarsénéthyle	69	266
Triazoïques. Dérivés —	67	168
Tribenzoycine	56	527
Tribenzylamine	65	1155
—	65	1487
— Dérivés de la —	65	642
Tribenzylhomophtalimide	61	1370
Triborates de potasse	12	169
Tribromacétates	60	263
Tribromacétate de baryte	60	264
— de cuivre	60	264
— de plomb	60	264
— — argentique	60	264
— — mercureux	60	264
— de soude	60	264
Tribromacrylate d'argent	61	516
— de baryum	61	516
— de calcium	61	515
Tribromanilines	65	351
Tribromhydrine de glycérine . . .	56	248
Tribromo-anhydropyruvile	67	730
Tribromobenzine	55	364
Tribromobenzoate d'ammonium . . .	61	684
— de baryum	61	683

Tribromobenzoate de calcium . . .	61	684
— de potassium	61	684
— de sodium	61	684
Tribromobenzol	55	364
Tribromodipropylacétolactone . . .	61	614
Tribromo-flavopurpurine	56	726
Tribromo-hydroquinone	56	606
Tribromomaclurine	56	769
Tribromomésitylène	55	439
Tribromométaxylénol	56	550
Tribromonaphtoate d'ammonium . .	61	920
— de baryum	61	920
— de potassium	61	920
— de sodium	61	920
Tribromo-nitrotoluène	55	413
Tribromo-ombelliférone	63	2338
— — orcine	56	622
Tribromo-orthoxylnol	56	548
Tribromoparaxylnol	56	551
Tribromopbénate de brome	56	506
Tribromophénol	56	505
Tribromopbroglycine	56	648
Tribromophtalate d'argent	61	1251
— de baryum	61	1251
— de calcium	61	1251
Tribromopropionate d'argent . . .	60	297
— de baryum	60	297
— de calcium	60	298
Tribromopyrène	55	639
Tribromopyromucate d'argent . . .	62	1751
— de baryum	62	1750
— de calcium	62	1751
— de potassium	62	1750
— de sodium	62	1750
Tribromopyrotartrate d'argent . .	61	1065
— de potassium	61	1065
Tribromoquinoléines	65	949
Tribromoquinon	58	554
Tribromorésorcine	56	595
Tribromotoluènes	55	403
Tribromure d'allyle	56	143
— d'antimoine	22	364
— de potassium	12	51
Tributyryne	56	256
Tricarbonatetétramagnésique. Pro- priétés et préparation du — . . .	15	131
Tricétylamine	64	97
Trichites	9	199
Trichloracétates métalliques . . .	60	248
Trichloracétate d'alumine	60	252
— d'ammoniaque diacide	60	250
— — neutre	60	250
— d'argent	60	253
— de baryte neutre	60	250
— de chaux neutre	60	251
— de cobalt	60	252
— de cuivre	60	252
— de fer	60	252

Trichloracétate de lithine neutre	60	250
— de magnésie	60	251
— de bioxyde de mercure	60	253
— de protoxyde de mercure	60	253
— de nickel neutre	60	252
— de plomh	60	252
— de potasse d'acide	60	249
— neutre	60	248
— de soude neutre	60	249
— de strontiane neutre	60	251
— de thallium diacide	60	251
— neutre	60	251
— d'urane et de sodium	60	252
— et de soude	60	254
— d'urée	60	254
— de zinc neutre	60	251
Trichloracéto-dinitranilide	68	1208
Trichloranilines	65	341
Trichloraniline. Dérivés de la —	68	1199
Trichloréthylglycollate d'argent	62	1518
— de calcium	62	1518
Trichloréthylidène-quinaldine	65	1025
Trichlorhydrine éthylsilicique	6	257
Trichlorhydrine de la glycérine	56	246
— méthylsilicique	6	252
Trichloroamidophénols	56	525
v-Trichlorohenzoate d'argent	61	678
v — de haryum	61	678
v — de calcium	61	678
v — d'éthyle	61	678
Trichlorohenzol	55	353
Trichlorohydroquinon	58	557
Trichlorohromure de naphtaline	55	500
Trichlorohutyrate d'ammonium	60	327
—	60	339
— d'argent	60	327
— de haryum	60	339
— de plomh	60	340
— de potassium	60	327
—	60	339
Trichlorocyanéthine	67	295
Trichlorodracylate d'ammonium	61	672
— d'argent	61	672
— de haryum	61	672
— de calcium	61	672
— d'éthyle	61	672
— de strontium	61	672
Trichlorofillate de plomh	63	2636
Trichlorohydroquinone	56	605
Trichlorohydroquinone diacétique	56	605
— diéthylique	56	605
— plomhique	56	605
— potassique	56	605
Trichlorolactate d'ammonium	62	1534
— diéthylique	62	1534
— de potassium	62	1535
— de sodium	62	1535
— de zinc	62	1535

Trichloromésitylène	55	438
Trichlorométhylparaconate d'ar- gent	63	2215
— de haryum	63	2215
— de calcium	63	2215
Trichloronitrohenzoate de haryum	61	702
— de calcium	61	702
Trichloronitrophénol	56	522
Trichloro-orcine	56	621
— -oxyvalérienate de plomh	62	1569
— de sodium	62	1569
Trichlorophénols	56	502
Trichloroquinoléine	61	1014
Trichloroquinoléines	65	945
Trichloroquinon	58	544
Trichloroquinone	55	340
Trichlorothymol	56	558
Trichloro-toluènes	55	393
Trichlorotoluène liquide	55	393
— solide	55	393
Trichlorotoluhydroquinon	56	612
— diacétique	56	613
— diéthylique	56	613
Trichlorotoluol solide	55	393
Trichlorure d'antimoine	22	354
— de henziene	55	345
— de henziyle	55	393
— de himuth	24	44
— de cacodyle	69	239
— de carhone	55	221
— de l'acide chlorisohutyrique	60	338
— de chlorohenziyle	55	394
— α-chloro-3-naphtoiue	62	2073
— chlorophthalique	61	1241
— de dichlorohenziyle	55	395
— d'iode	4	687
— Action de l'eau sur le —	4	689
— de niobium	18	34
— d'acide o-oxyaphtodichloro- phosphorique	62	2073
— de silicium-tolyle	69	199
— sulfophthalique	61	1260
— de tétrachlorohenziyle	55	396
— de trichlorohenziyle	55	396
— de tungstène	18	225
— de vanadium	19	140
Trichopyrite	23	172
Trichromate de potasse	20	233
Tricumylamine	65	1156
Tricyanhydrine	56	247
Tridécyduodécylurée	60	448
Tridécylamine	60	448
Tridécylène	55	323
Tridymite	9	81
—	9	224
—	9	224
— Pl VII	9	
— Produits artificiels analogues à la —	9	83

Triéthoxyl-acétonitrile	67	354	Trimésate de nickel	61	1403
Triéthoxylamine	64	201	— de potassium acide.	61	1403
Triéthylamine.	64	60	— de sodium acide.	61	1403
— iodohismuthique.	24	99	— neutre	61	1403
Triéthylarsine	69	266	— de zinc	61	1403
Triéthylhenzine symétrique.	55	455	Trimétaphosphate de soude.	13	142
Triéthylcarhinol	56	122	— de zinc et sodium	17	189
Triéthylène.	64	188	Trimétasilicate de soude	13	184
— triamine	64	184	Triméthylacétates	60	378
—	65	1878	Triméthylacétate d'ammoniaque	60	379
Triéthylénetrityltri-amine	65	1421	— d'argent	60	382
Triéthyléthol.	56	125	— de haryum	60	379
Triéthylglycocolles iodohismuthi- ques	24	99	— de cadmium	60	380
Triéthylène	56	247	— de chaux	60	380
—	56	266	— ferreux	60	380
Triéthylène de la glycérine silico- aromatique	56	666	— ferrique	60	381
Triéthylène phloroglucique.	56	646	— de magnésie	60	380
Triéthylméthane	55	311	— mercureux	60	381
Triéthylphosphine	69	311	— mercurique	60	381
Triéthylpyrogallcarbonate d'am- monium.	63	2539	— de plomb acide	60	381
— d'argent	63	2539	— neutre	60	381
— de haryum.	63	2539	— de potasse acide.	60	379
Triéthylsilicol.	56	664	— neutre	60	379
—	69	188	— de sodium	60	379
Triéthylsilicolate de sodium	56	665	— de strontiane	60	380
Triéthylstihine	69	213	— de zinc	60	380
—	69	351	Triméthylamine.	64	38
Triéthylsulfine.	69	96	Triméthylamines iodohismuthiques	24	98
Triéthylurée	67	624	Triméthylanthraquinon.	58	676
Trifluorure d'antimoine.	22	359	Triméthylhenzines	55	434
— de phosphore	5	434	Triméthylhenzine.	55	435
Triformio-azotate ferrique	60	87	—	55	440
Triglycoside convolvulinolique	56	370	— non symétrique	55	440
— jalapinolique	56	370	Triméthylcarhinol	56	99
— sapogénique	56	368	—	56	105
Trihydrate de térébenthène.	55	701	Triméthylénacétate d'argent	61	555
Trihydrure de carbone	55	214	— de calcium.	61	555
Triiodacrylate d'argent	61	520	α-Triméthylendicarbonat acide d'argent	61	1177
— de haryum	61	520	α — neutre d'argent	61	1177
— de calcium	61	520	α — de haryum	61	1177
Triiodate de potasse	12	116	α — — acide.	61	1177
Triiodo-orcine	56	623	β — de calcium	61	1178
Triiodophénol	56	509	Triméthylentricarbonat d'étain	61	1396
Triiodosalicylate de sodium	62	1805	— de plomb	61	1396
Triiodure d'antimoine	22	366	Triméthyléthylène	55	283
— de phosphore	5	474	—	55	286
— de potassium	12	62	Triméthylformène.	55	270
Triisooamylstihine.	69	225	Triméthylglycocolle.	56	191
Trilaurine	56	261	— iodohismuthique.	24	99
Trimargarine.	56	260	Triméthylméthane	55	270
Trimellate d'argent.	61	1406	—	55	299
— de haryum.	61	1406	Triméthylméthoxylum. Hydrate de —	64	194
Trimésate d'argent	61	1404	Triméthylphosphine.	69	301
— de haryum.	61	1403	Triméthylpyrrol	65	758
— de cuivre.	61	1404	Triméthylpyrrolidine.	65	1536
			Triméthylquinoléine	65	1043

Triméthylstibine	69	203
Triméthylsulfine	69	90
Triméthyltellurine	69	110
Trimolybdate de rubidium	19	24
Trimyristine	56	260
Trinaphtylendiamine	65	1373
Trinitrine. Nitroglycérine ou glo- noïne	56	249
Trinitroacétonitrile	67	278
Trinitrobenzine	55	374
Trinitrobenzoate d'ammonium	61	698
— d'argent	61	698
Trinitrobenzol	55	374
Trinitrocrésol	56	546
Trinitrocumène	55	444
Trinitroglycérine	56	249
Trinitromésitylène	55	440
β-Trinitronaphtaline	61	911
Trinitronaphtaline bromée	55	509
— dichlorée	55	507
Trinitro-ombelliférone	63	2838
Trinitro-orcine	56	624
Trinitro-oxybenzoate d'ammonium	62	1823
— d'argent	62	1823
— de baryum	62	1823
— de cuivre	62	1823
— de potassium	62	1823
Trinitro-oxytoluate d'ammonium	62	1868
— d'argent	62	1869
— de baryum	62	1869
— de cuivre	62	1869
— de potassium	62	1868
Trinitropbénate de baryum	56	519
— de potassium	56	519
Trinitropbénol	56	508
— α	56	516
— β	56	518
— γ	56	519
Trinitrophénols	56	516
Trinitrophloroglucine	56	649
Trinitrophloroglucine potassique	56	649
Trinitrorésorcine	56	596
—	56	653
Trinitrosphloroglucine	56	648
— plombique	56	648
— potassique	56	648
Trinitrothymol	56	558
Trinitrotoluènes	55	411
Trinitrotriphénylméthane	55	644
Triœnanthylidène-dirosaniline	65	1481
Trioléine	56	262
Trioxéthylamine	56	199
Trioxindol	51	895
—	62	1960
—	68	1057
Trioxycétophénone	57	352
Trioxyanthraquinon	56	724
—	58	727

Trioxyanthraquinons ou trioxyan- thraquinones. Formules de consti- tution des — . Liste des isomè- res	56	724
—	88	654
— Désignation des — isomères. Anthra- gallol. Anthrapurpurine. Fla- vopurpurine. Oxchrysazine. Pur- purine. Trioxyanthraquinon	56	724
— Préparation, propriétés et dérivés des six — isomères	56	724
— Préparation, propriétés, etc., des six — . Synonymie de deux des six isomères : Anthrapurpurine ou iso- purpurine ou acide oxyisoanthra- flavique. Oxchrysazine ou oxyan- thrarufine	58	719
— Préparation. Propriétés. Brevets. Utilisation, comme matières colo- rantes, des — et de leurs dérivés. — Anthragallol	88	658
— Anthrarufine	88	654
— Flavopurpurine	88	659
— Isopurpurine	88	660
— Oxchrysazine	88	661
— Trioxyanthraquinone	88	657
Trioxybenzol	56	635
Trioxybenzophénone	57	373
Trioxydes	9	92
Trioxyde de vanadium	19	81
Trioxynaphtaline	56	651
—	88	636
Trioxynaphtoquinon	58	615
Trioxyphénylbenzylacétone	57	395
Trioxyquinoléines	65	979
Trioxyquinon	58	578
Trioxystéarate de baryum	63	2424
— de calcium	63	2424
— de potassium	63	2424
Trioxyxylénol	56	652
Triphénylacétate d'ammonium	61	968
— d'argent	61	968
— de cadmium	61	968
— de cuivre	61	968
— de plomb	61	968
— de potassium	61	968
Triphénylamine	65	1155
—	88	147
Triphénylbenzine	55	667
Triphénylcarbinol	56	177
Triphénylencarbinol carbonate de baryum	62	2144
Triphénylguanidine	65	1500
Triphénylméthane	55	642
—	61	969
—	88	343
— Dérivés amidés du —	68	1287
— — oxygénés du —	88	459

Triphénylméthane-anhydrocarbo- nate d'argent	63	2704	Trona	9	149
Triphénylméthanedicarbonate d'ar- gent	61	1368	Tropate d'argent	62	1894
— isomère	61	1369	— de calcium	62	1894
— de baryum	61	1368	Tropéines	66	505
— de calcium	61	1369	Tropine	66	495
Thriphénylphosphine	69	384	— Action de l'acide iodhydrique sur la —	66	501
β-Triphénylpropionate d'argent . .	61	972	— Dérivés alcooliques de la — . .	66	498
β- — de baryum	61	972	— Produit de l'oxydation de la — .	66	504
β- — de potassium	61	972	Tschemmigite	9	170
β- — de sodium	61	972	Tuhe digestif. Microbes du — de l'homme	75	377
Tiphénylpyridine	65	791	— Transformation chimique et absorption des aliments dans le —	74	380
Triphénylurée	68	1329	Tucsonite	10	134
Triphlorétide	62	1918	Tungstates	9	172
Triphylline	20	103	—	11	463
Triplite	9	181	— Produits de réduction des — alcalins	18	181
—	20	103	Tungstate d'alumine	18	165
— chlorée	9	182	Tungstates d'ammoniaque	18	141
Tripropioxy-acétonitrile	67	355	Tungstate d'antimoine	18	168
Triséniure de phosphore	5	398	— d'argent	18	169
Tristéarine	56	258	Tungstates d'argent	27	417
Trisuccinodiamide	67	404	— de baryte	18	155
Trisulfammoniate de potasse . . .	12	178	Tungstate de baryte	9	174
Trisulhydrine de la glycérine . .	56	248	— de bismuth	18	168
Trisulfarséniure de zinc	17	68	— de cadmium	9	179
Trisulfométhylène	5 ^a	192	—	18	158
Trisulfoxyazoate de potasse . . .	12	181	— céréux	16	95
Trisulfure d'antimoine	22	369	Tungstates de cérium	18	159
— d'arsenic. Orpiment ou Orpin . .	5	539	— de chaux	18	154
— de haryum	15	16	Tungstate de chrome	18	168
— d'éthyle	69	98	Tungstates clinorhombiques . . .	9	175
— de phosphore	5	387	Tungstate de cobalt	9	175
— de potassium	12	80	— —	18	165
— de sodium	13	61	— de cuivre	18	166
— de thallium	17	348	Tungstates de cuivre	26	98
— de tungstène	18	213	Tungstate cuproammonique . . .	26	120
Trithioacétanilide	63	1215	— de didyme	9	175
Trithionates	11	395	— —	16	138
Trithionate de haryte	15	29	Tungstates de didyme	18	160
— de chaux	15	83	Tungstate d'étain	18	167
— de potasse	12	128	— de fer	18	162
— de soude	13	95	— de lanthane	16	119
— de zinc	17	159	Tungstates de lithine	18	153
Triticine	56	420	Tungstate de magnésie	9	174
— Dosage de la — dans les végé- taux	80	197	— —	18	156
Tritolylguanidine	65	1421	Tungstates de protoxyde de man- ganèse	21	160
Tritylène	55	239	— de manganèse	18	161
Triurée dipyruvique	67	780	— de mercure	18	170
Trivalérates	60	360	— de nickel	9	175
Trivalérine	56	257	— —	18	164
Trivalérylène	55	290	Tungstate de plomb	18	167
Trivanadates d'ammoniaque . . .	19	116	Tungstates de potasse	18	137
— de potasse	19	114			
Troïlite	9	27			
—	10	56			

Tungstates quadratiques	9	175
— de soude	18	144
Tungstate de strontiane	9	175
— — — — —	18	156
Tungstates des terres rares	18	160
Tungstate de thallium	18	169
— d'urane	18	166
— d'uranyle	22	33
— de zinc	9	174
— — — — —	18	158
— double de fer et de manganèse .	18	162
Tungstène	18	117
— Analyse et caractères analytiques du —	18	239
— Bibliographie du —	18	254
— Cominaisons azotées du —	18	237
— — hypophospho-tungstiques	18	209
— — iodées du —	18	232
— — métalliques du —	18	121
— — phosphorées du —	18	239
— — phosphotungstiques	18	205
— — platinotungstiques	18	210
— — sélénées du —	18	222
— — tellurotungstiques	18	211
— — vanadotungstiques	18	209
— Dosage du —	18	242
— du — dans les aciers	31	114
— du — dans les fers	31	114
— Équivalent et poids atomique du —	18	247

Tungstène. État naturel du — . . .	18	250
— Historique et préparation du —	18	117
— Propriétés chimiques du —	18	120
— — physiques du —	18	118
— Spectre du —	18	120
Tungstène-méthyle	69	396
Tungstite	9	92
Tunicine	56	456
Turacine	75	441
Turmerate de calcium	61	828
— de zinc	61	828
Types chimiques	1	242
Type ammoniacque	55	98
Types condensés	55	102
Type eau	55	99
— formène	55	101
— hydrogène	55	100
Types moléculaires de Gerhardt . .	1	243
Tyrosine	68	1110
— — — — —	75	824
— Dérivés amidés de la —	68	1119
— — bromés de la —	68	1117
— — cyaniques de la —	68	1120
— — nitrés de la —	68	1117
— — sulfureux de la —	68	1120
— Sels de la —	68	1115
— Urines contenant de la —	73	127

U

Ullmanite	23	175
Ulmine	56	410
— — — — —	56	459
Ulmiques. Dérivés — des matières organiques	56	458
— — — des sucres	56	458
Undécolate d'argent	61	620
— de baryum	61	620
— de calcium	61	620
Undécylénate de baryum	61	578
Undécylène	55	323
Uramidodinitrophénol	56	533
Uranate d'ammoniacque	22	48
— d'argent	22	52
— — — — —	27	424
Uranates de baryte	22	50
Uranate de bismuth	22	51
Uranates de chaux	22	49

Uranate de cuivre	22	51
— — — — —	26	99
— de lithine	22	49
— de magnésie	22	51
Uranates de plomb	22	52
— de potasse	22	46
Uranate de rubidium	22	48
Uranates de soude	22	43
— de strontiane	22	50
Uranate de tétréthylammonium . .	22	48
— de thallium	22	49
Uranates de protoxyde d'uranium .	22	53
Uranate de zinc	22	51
Urane, ou oxyde d'uranyle. Voyez Oxydes d'uranium, sesquioxyle d'uranium.		
Uranium	22	1

Uranium. Alliages de l' —	22	4
— Applications des sels d' — à la photographie	22	108
— Bibliographie de l' —	22	111
— Composés principaux de l' —	22	102
— Dosage de l' —	22	83
— Équivalent de l' —	22	72
— Historique de l' —	22	1
— Minéraux d' —	22	75
— — Traitement des — d' —	22	77
— Phosphorescence des sels d' —	22	89
— Préparation de l' —	22	2
— Propriétés de l' —	22	3
— Protoxyde et sesquioxyde d' —		
Caractères des dissolutions des sels d' — . Réactions par voie humide.	22	81
— — — Réactions par voie sèche.	22	83
— Séparation de l' — d'avec l'acide phosphorique	22	86
— — d'avec les alcalis	22	86
— — — l'aluminium	22	87
— — — le chrome	22	87
— — — le fer	22	88
— — — la magnésie	22	87
— — — les métaux alcalino-terreux	22	86
— — — l'oxyde de cobalt.	22	87
— — — de manganèse.	22	87
— — — de nickel.	22	87
— — — de zinc	22	87
— Spectre de l' —	22	4
— Spectres d'absorption des principaux composés de l' —	22	102
— — de fluorescence des principaux composés de l' —	22	93
— — des sels dissous.	22	105
Uranocère.	9	96
Uranyle. Voyez à Uranium.		
Urao	9	149
Urates	67	746
—	75	761
Urate ammoniaco-magnésien	75	761
Urates d'ammoniaque.	67	746
— de baryte	67	749
— de chaux	67	748
— de cuivre	67	749
— de lithine	67	748
— de magnésie	67	748
— de potasse	67	747
— de soude	67	747
— de strontiane	67	748
Urate d'urée	75	761
Urée et Urées composées ou Urées substituées	67	583
Urée	75	493
—		720

Urée. Combinaisons de l' — avec les acides organiques.	67	601
— Combinaison avec un carbimide.	67	608
— Combinaisons avec les oxydes	67	604
— — avec l'oxyde de mercure.	26	159
— — avec les sels	67	605
— Composé isomérique avec l' —	67	609
— Eliminations de l' —	75	742
— Fermentation de l' —	71	697
— Formation de l' —	75	740
— Isomère de l' —	67	609
— Lieu de formation de l' —	75	743
— Mode de formation de l' —	75	737
— Réactions de l' —	75	734
— Recherche de l' — dans la bile	73	249
— — — dans les crachats	73	219
— — — dans les fèces	73	257
— — — dans les matières vomies.	73	239
— — — dans le sang.	73	175
— Rôle physiologique et formation de l' —	75	735
— Sels d' — . Combinaisons des sels d' — avec les acides.	67	599
— Synthèse et préparation de l' —	75	729
— Variations pathologiques de l' —	75	749
— — physiologiques de l' —	75	743
Urées composées ou Urées substituées.		
Voyez Discours préliminaire sur la Chimie	1	299
Urées alcooliques. — à radicaux —	67	617
— des alcools polyatomiques	67	630
— des aldéhydes	67	630
Urée allylsulfurée	56	147
Urées aromatiques et dérivés des — aromatiques. Dérivés carboniques aromatiques.	68	1317
Urées benzoïques.	61	654
Urées bisubstituées à radicaux bivalents	68	1378
— composées.	67	613
— condensées	67	617
— dérivant des alcools	67	617
— dérivant des aldéhydes	67	617
— méthyléthylées	67	625
— monosubstituées. Combinaisons des — avec les halogènes.	67	778
— substituées	67	614
— — Propriétés générales des — substituées	67	616
— — de la méta-toluidine.	65	559
Urée sulfophosphorée.	67	777
— sulfurée	67	768
Urées tri- et tétrasubstituées	68	1329
Uréides.	67	140
—		632

Uréides	67	716
— aromatiques	68	1336
Uréides non aromatiques dérivés d'acides acétoniques bibasiques.		
— Premier et deuxième genre . .	67	732
— des acides aldéhydiques . . .	67	716
— non classés	67	739
— pyruviques condensés	67	731
Urémie, ou Excès d'urée dans le sang	75	845
Uréthane	56	526
— Dérivés de l'—	67	462
Urine.		
— Acétone extrait de l'—, Acétone dans l'—	75	858
— Mode de production de l'— trouvé dans l'—	75	862
— Recherche de l'— dans l'— .	75	860
— ACIDES TROUVÉS DANS L'—.		
— Acide acétylacétique dans l'—.		
Extraction de l'— de l'—	75	857
— benzoïque dans l'—	73	128
— — — — —	75	881
— Acides biliaires dans l'— . . .	73	121
— — — — —	75	890
— Acide carbonique dans l'— . . .	75	1027
— chlorhydrique dans l'—	75	1000
— diacétique. Extraction de l'— de l'—	75	857
— éthyldiacétique, acétone, al- cool contenus dans l'—	73	124
— fluorhydrique contenu dans l'—	75	1028
— glycuronique dans l'—, Pro- duction de l'— dans l'—	75	865
— Acides gras et acides complexes existant ou pouvant exister dans l'—, Dérivés de certains de ces acides, tels que <i>Leucine, Tyro-</i> <i>sine, Cystine</i>	73	127
— Acide hippurique dans l'— . . .	73	128
— — — — —	73	881
— homogéatinique dans l'— . . .	75	897
— kynurénique dans l'—	75	902
— lactique dans l'—	73	123
— — — — —	75	851
— oxalique dans l'—	73	129
— — — — —	75	873
— — — — —	75	875
— oxalurique dans l'—	75	818
— Acides oxygénés aromatiques de l'—	75	893
— Acide phénacéturique de l'— . .	75	889
— phosphoglycérique de l'— . .	75	878
— phosphorique contenu dans l'—	75	1004
— silicique contenu dans l'— . .	75	1028

Urine. Acide skatolcarbonique de l'—	75	901
— succinique	75	877
— sulfhydrique	73	127
— sulfocyanique contenu dans l'—	75	879
— sulfurique contenu dans l'— .	75	1013
— taurocarbamique dans l'— . .	75	820
— Acides uramiques dans l'— . .	75	820
— Acide urique. Voyez la table page 53. Voyez aussi ci-dessous		
Urine au mot Urique. Diathèse —.		
— urocanique contenu dans l'—	75	904
— uroleucinique contenu dans l'—	75	896
— ALBUMINES DANS L'—.		
— Albumine dans l'—	75	985
— Albumines différentes, et ma- tières albuminoïdes pouvant exis- ter dans l'—	75	981
— Albuminurie essentielle ou hé- matogène	75	989
— Albumoses contenues dans l'—.	75	991
— ALCALOÏDES physiologiques con- tenus dans l'—, Recherche des — dans. —	73	130
— Alcaptonique. Matière — dans l'—	75	894
— Allantoïne dans l'—	75	807
— Ammoniacque dans l'—	75	1042
— ANALYSES de l'—	73	51
— — — — —	73	145
Urine des animaux	75	725
— Bases xanthiques contenues dans l'—	75	795
— CALCULS URINAIRES.	73	140
— — — — —	75	1051
— Chaux contenue dans l'—	75	1029
— Chlorures contenus dans l'— . .	75	1000
— Composés minéraux. Action des — sur la composition de l'— . . .	75	1057
— — de la série aromatique. Action des — sur l'—	75	1061
— — grasse. Action des — sur l'—	75	1058
— Corps gras dans l'—	73	126
— — — — —	75	848
— COULEURS ET COLORATIONS de l'—.		
Voyez plus loin : Matières colo- rantes de l'—		
— Créatinine dans l'—	75	811
— Crésol contenu dans l'—	75	909
— Cystine dans l'—	75	828
— DENSITÉ. Variations de la — de l'—	75	720
— Dépôts de l'—	75	723
— Dérivés acides de l'azote conte- nus dans l'—	75	1028

Urine. Diastases contenues dans l' —	75	997
— DOSAGE des éléments minéraux contenus dans l' —	73	56
— — — organiques — dans l' —	73	63
— — des matières albuminoïdes	73	92
— — du sucre de glucose	73	100
— Eau oxygénée contenue dans l' —	75	1029
— Episcarène dans l' —	75	799
— Ethers glycuroniques dans l' —	75	869
— Extraction de l'ammoniaque contenue dans l' —	81	4
— Fermentation de l' —	75	724
— Fer existant dans l' —	75	1029
— Gaz de l' —	75	1044
— GÉNÉRALITÉS SUR LES URINES	73	51
— Glucose dans l' —	75	954
— Glycogène dans l' —	75	979
— Gomme animale. Extraction de la — de l' —	75	978
— Hémoglobine dans l' —	75	997
— — Pigments dérivant de l' —	75	930
— Hétéroxanthine dans l' —	75	795
— Humaine. Composition de l' — humaine	75	726
— Humiques. Pigments — de l' —	75	929
— Hydroquinone. Existence de l' — dans l' —	75	911
— Indican contenu dans l' —	75	917
— Indigo. Urines indigotiques bleues ou rouges	75	920
— Indoxyle contenu dans l' —	75	914
— Inosite. Extraction de l' —	75	924
— Kystéine dans l' —	73	128
— Lactose. Extraction de l' —	75	977
— Lafose contenue dans l' —	75	973
— Leucine dans l' —	75	823
— Leucomaines. Analyse des — contenues dans l' —	73	130
— Lévulose contenue dans l' —	75	972
— Magnésie contenue dans l' —	75	1029
— Maltose contenue dans l' —	75	978
— MATIÈRES DIFFÉRENTES POUVANT EXISTER DANS L'URINE.		
— Matières albuminoïdes contenues dans l' —	75	981
— — — Recherche des — dans l' —	73	83
— Matières colorantes de l' —	75	927
— — — Recherche des — dans l' —	73	103
— Matières colorantes de la bile dans les —	73	104
— — — de la bile dans —	75	932
— — — et chromogènes normales des —	73	114
— Matières colorantes de l' — dérivées de chromogènes	75	934

Urine. Matières colorantes phéniques contenues dans les urines.	73	111
— Matières colorantes humiques des —	75	946
— — — préexistantes des —	75	928
— — — du sang contenues dans les —	73	108
— — sucrées. Recherche des matières — dans les —	73	94
— Médicaments. Voyez plus loin Substances médicamenteuses.		
— Méthémoglobine contenue dans l' —	75	997
— Paraxanthine dans l' —	75	796
— Pentose contenue dans l' —	75	975
— Pepsine contenue dans l' —	75	998
— Peptones contenues dans l' —	75	993
— Phénol, son extraction de l' —	75	907
Urines phénoliques.	75	908
Urine. Phosphates contenus dans l' —	75	1004
— Potasse contenu dans l' —	75	1036
— Propeptones contenues dans l' —	75	991
— Propriétés optiques et réductrices de l' —	75	723
— — physiques et chimiques de l' —	75	713
— Protamines dans l' —	75	838
— Pyrocatechine contenue dans l' —	75	910
— Réaction ordinaire de l' —	75	721
— Réactions chimiques de l' —	75	725
— Recherche qualitative et quantitative des éléments anormaux	73	82
— Sécrétion de l' — par le rein	75	706
— SÉJOURNEMENTS et CALCULS urinaires	73	131
— — —	75	1046
— — organisés de l' —	73	137
— — non organisés de l' —	73	133
— — de cholestérine	75	1050
— — de cystine.	75	1050
— — phosphatiques.	75	1048
— — uratiques.	75	1049
— — de xanthine.	75	1050
— Sérine et sérum — albumine dans l' —	75	984
— Skatoxyle dans l' —	75	921
— Soude. Son existence dans l' —	75	1036
— Soufre neutre contenu dans l' —	75	1019
— Substances médicamenteuses ou autres éliminées par l' — . Composés inorganiques tels que : métaux, sels alcalins, — terreux, et acides minéraux	73	143
— — — ou autres — par l' — . Composés organiques tels que : Bases organiques, composés acides et salins, dérivés alcooliques, Matières colorantes et odorantes	73	145

Urine. Sucrase dans l' —	75	998
— Sulfates dans l' —	75	1013
— Tyrosine dans l' —	75	824
— Urobiline dans l' —. Extraction de l' —	75	986
— Urique. Diathèse —. Coefficient de Zerner.	75	785
— — Formation de l'acide urique.	75	765
— — Influence de l'alimentation sur la diathèse —. Régime rationnel de la goutte	75	792
— — Produits d'oxydation de l' — urique	75	762
— — Propriétés de l' —	75	756
— — Transformation et élimination de l' —	75	774
— — Variations pathologiques de l' —	75	781
— — — physiologiques de l' —	75	775
— Uroérythrine.	75	929
— Uroroséine extraite de l' —	75	945
— Variations pathologiques de l'urée dans l' —	75	749
— — pathologiques de l' —	75	713
— — de la densité de l' —	75	720

Urine. Variations de l'urée dans l' —.	75	743
— Xanthocréatine dans l' —	75	818
Urobiline.	75	935
Urochrome.	75	948
Uroérythrine.	75	929
Uroroséine.	75	944
Uroxanates.	67	754
Ursone.	56	791
Urushinate de plomb.	61	884
Usnates.	56	791
—	63	2949
Usnate d'ammonium.	63	2949
— d'argent.	63	2949
— de baryum.	63	2949
— de calcium.	63	2949
— de cuivre.	63	2949
— de plomb.	63	2949
— de potassium.	63	2949
— de sodium.	63	2949
Usnéine.	56	791
Uvitate d'argent.	61	1287
— de baryum.	61	1287
— de calcium.	61	1287
— de potassium.	61	1287

V

Valentinite.	9	61
Valéramide.	67	313
Valérates.	60	350
— Bibliographies des —	60	384
Valérate d'alumine.	60	364
— d'ammoniaque.	60	362
— d'argent.	60	367
— de baryte.	60	362
— iso- de baryum.	60	350
— de bismuth.	60	365
— de cadmium.	60	365
— iso- de calcium.	60	350
— de chaux.	60	363
— de cobalt.	60	365
— de cuivre.	60	366
— cuivrique.	60	351
— ferreux.	60	366
Valérates ferriques.	60	366
Valérate de magnésie.	60	364
— de manganèse.	60	366
— manganoux.	60	451
Valérates de mercure.	60	367
Valérate de nickel.	60	365
— de plomb.	60	367

Valerate de potasse.	60	360
— — acide.	60	361
— iso- de sodium.	60	350
— de soude.	60	361
— — acide.	60	361
— de strontium.	60	363
— de thallium.	60	362
— d'urane.	60	365
— de zinc.	60	351
— —	60	364
Valérianate de benzoyle.	61	658
Valérianilide.	68	1217
Valérine ordinaire.	56	257
Valérocrotonate de chaux.	60	683
Valérolactide.	62	1577
Valérolactone-γ.	62	1571
— dicarbonate de baryum.	63	2779
— — de calcium.	63	2779
Valérone.	57	326
Valéronitriles.	67	315
Valérylamine.	64	166
Valérylcoumarine.	62	2033
Valérylène.	55	289
— bromé.	55	289

Valéryluride	67	651
Valylène	55	298
Vanadates	9	178
—	9	180
—	11	457
— métalliques	19	131
— Analyse des —	19	137
— Propriétés des —	19	108
Vanadate d'alumine	19	129
Vanadates d'ammoniaque	19	114
Vanadate d'oxyde d'antimoine	22	337
Vanadates d'argent	19	129
— —	27	423
— de baryte	19	126
— de chaux	19	123
— de cuivre	26	99
Vanadate de glucinium	16	19
Vanadates de lithine	19	121
— de magnésie	19	128
— de protoxyde de manganèse	21	160
— de plomb	19	130
— de potasse	19	111
— de soude	19	117
— de strontiane	19	124
— de thallium	19	122
Vanadate de thorium	16	67
Vanadine	9	224
Vanadinite	9	181
Vanadium	19	69
— Bibliographie du —	19	153
— Combinaisons du — avec le tungstène	18	209
— Equivalent du —	19	77
— Etat naturel du —	19	70
— Historique du —	19	69
— métallique. Préparation du —	19	71
— Météorites. — contenu dans des —	10	9
Vanadyle	19	80
Vanillate d'argent	63	2243
— de plomb	63	2243
Vanille. Analyse de la —	91	663
— Fruits. Récolte. Préparation. Composition chimique de la —	91	659
Vanilline	56	366
—	56	684
—	56	707
—	56	765
—	58	862
— Dérivés métalliques de la —	58	856
— Produits étherés de la —	58	859
— — de substitution de la —	58	858
Vanilléretine	56	686
Vanillo-coumarine	56	766
Vanillodiacyténamine	65	888

Vapeurs. Voyez la table : Ebullition, p. 153.

Evaporation p. 182.

— Définition des —	1	565
— Exhalation de vapeurs d'eau par les poumons	76	316
— Tensions des —	2	407
— Tension maxima des —	1	466
— Variations physiologiques des échanges gazeux respiratoires	76	340
Vasculose	72	6
Vauquelin. Chimiste	1	81

Végétaux. Accumulation, dans les feuilles des —, de substances solubles dans l'eau chargée d'acide carbonique et insolubles dans l'eau pure

— Accumulation, dans les —, de quelques sels solubles	82	123
— ACIDES EXISTANT DANS LES —. Recherche des — dans les —	82	125
— Dosage des — dans les —	80	57
— —	80	211
— —	80	275
— Acide carbonique. Influence de l' — dans une atmosphère qui en est chargée	82	49
— — Nécessité de la présence de l' — carbonique	82	51
— — Réduction et importance de la réduction de l' — carbonique par les plantes vertes	82	52
— — chrysophanique. Dosage de l' — dans les —	80	263
— — — — — gallique. Dosage de l' — dans les —	80	264
— Acides gras. Dosage des — gras dans les —	80	96
— Acide pectique. Dosage de l' — dans les —	34	488
— Acides tanniques. Dosage des — dans les —	80	142
— — — — —	80	266
— — — — — à fonction glucosidique. Dosage des — dans les —	80	147
— ACTION DE DIVERSES RADIATIONS sur la décomposition de l'acide carbonique par les feuilles	82	39
— ALBUMINOÏDES. Dosage des — dans les —	80	218
— ALCALOÏDES. — mélangés à la chlorophylle et à l'extrait contenant des corps gras	80	16
— — Dosage des —	80	163
— — Recherche des — dans les —	80	38
— — — — —	80	256
— — — — —	80	272
— Amers. Principes — difficilement		

solubles dans l'éther, solubles dans l'alcool et dans l'eau	80	162
Végétaux. Principes ne possédant pas la fonction glucosidique . . .	80	161
— AMIDES et COMPOSÉS AMIDÉS. Dosage des — dans les —	80	228
— Amidés. Composés —. Recherche des — dans les —	80	270
— AMIDON. Influence de l'éclairage sur la production de l'— dans les —	82	48
— Ammoniaque atmosphérique. Influence de l'— sur les —	82	75
— Ammoniaque à l'état de sels. Recherche des sels de l'— dans les —	80	68
— Amylacées. Substances —. Dosage des — dans les —	80	231
— ANALYSE DES —. Méthode générale d'— du tissu des —	72	17
— Anthraquinonc, et dérivés de l'— contenus dans les —	80	124
ASSIMILATION DES DIVERSES SUBSTANCES NÉCESSAIRES A LA VIE ET AU DÉVELOPPEMENT DES VÉGÉTAUX.		
— Assimilation de l'azote par les —.	82	59
— — de l'azote libre	82	66
— — de l'— sous forme de nitrates	82	59
— — de l'— sous forme de sels ammoniacaux	82	62
— — des matières azotées autres que les sels ammoniacaux et les nitrates	86	63
Voyez plus loin : Végétaux, Azote dans les sols, etc.		
— Assimilation du carbone par les —.		
Apparition de la chlorophylle . .	82	26
— — Composition de la chlorophylle	82	27
— — Dispositions des grains de chlorophylle dans les cellules . .	82	29
— — Assimilation des matières carbonées de la terre arable	82	53
— Assimilation de matières diverses du sol. Causes d'épuisement des sols par la culture et pertes dues à la nitrification	82	79
— — des phosphates et des bases.	82	121
— Atmosphère. Influence de la composition de l'— sur les —	82	38
— Azote dans les sols diversement cultivés	82	84
— — combiné aux sols arables. Discussion sur l'origine de l'— combiné aux sols arables	82	89
— Baumes. Propriétés chimiques des —	72	66
— Betteraves à sucre. Recherches sur les —	72	90

Végétaux. Causes d'épuisement des sols par la culture	82	79
— CELLULOSE. Détermination de la — dans les —	34	483
— — Dosage de la — dans les — .	80	76
— Cellulosique. Matière —. Dosage de la — dans les —	80	234
— — — — —	80	277
— CENDRES des —. Détermination des — des —	82	91
— — — Détermination des quantités de cendre laissées par les divers organes des —	82	92
— — — Hypothèses anciennes avancées pour expliquer la composition des cendres des —	82	113
— — — Substances contenues dans les cendres des —	82	95
— CHLOROPHYLLE. Recherche de la —. Dosage de la — et de ses congénères dans les —	80	98
— — — — —	80	261
— Cholestérine. Recherche et dosage de la — dans les —	80	91
— Combustibles minéraux fournis par les végétaux	72	142
Voyez aussi : Houille, Lignite, Pétrôle, Tourbe.		
— COMPOSITION CENTÉSIMALE DES PRINCIPES DES —	80	240
— — chimique du pollen	72	85
— — chimique du squelette des —	72	3
— Corps gras. Recherche des — dans les —	80	83
— Couleurs des —. — des feuilles, — des fleurs, etc.		
Voyez végétaux : Matière colorante des —. Matière verte des —.		
— Cutose. Recherche de la — dans les —	80	277
— Décomposition de l'acide carbonique par les parties vertes des —	82	30
— — de l'— à l'aide des lumières artificielles	82	41
— Détermination du ligneux, de la cellulose et de ses isomères . . .	80	80
— Dextrine. Détermination de la — dans les —. Dosage de la — dans les —	80	197
— Diffusion dans les —. Phénomènes de diffusion dans les — . . .	82	117
— Echanges gazeux observés pendant la germination. Nature des gaz dégagés pendant la —. Rapport entre l'oxygène absorbé et l'acide carbonique émis	82	9
— Eclairage. Influence de l'— sur la production d'amidon	82	48

Végétaux. Electricité. Influence de l'— sur le développement des —	82	73
— Engrais en terre. Discussion sur l'— en —	82	86
— Epuisement des sols par la culture	82	79
— des — par la nitrification	82	83
— Etat des substances minérales dans les —	82	102
— Evolution des bourgeons.	82	22
— — des jeunes organes à l'obscurité.	82	24
— Evolutions des tubercules et des bulbes	82	20
— Explication de l'accumulation des principes combinés à l'état insoluble dans les —	82	118
— FERMENTS, ET FERMENTATIONS.		
— Ferments. Recherche des — dans les —	80	276
— Fermentations intracellulaires	72	131
— Fermentation du jus de raisin.	72	124
— FEUILLE. Influence de l'état de la — sur les —	82	36
— — Pénétration de l'acide carbonique dans la feuille.	82	34
— — Réduction de l'— carbonique par les feuilles et les parties vertes des végétaux	82	52
— Fibres et faisceaux fibreux	72	14
— Fonction des feuilles. Voyez Végétaux: Acide carbonique.		
— Fonctions digestives des —	75	238
— Fruits. Maturation des —	72	138
— Gélatineuses. Substances — dans les —	72	25
— Généralités sur les végétaux.	80	1
— GERMINATION. Choix de la graine. Préparation des graines.		
— — Conditions de la germination.	82	5
— — Echanges gazeux pendant la —	82	9
— Glucoses. Dosage des — dans les —	80	198
— — Dosage des —	80	274
— — Recherche des — dans les —	80	59
— Glucosides. Dosage des — dans les —	80	38
— —	80	256
— —	80	267
— Gommées des —	34	489
— Gommées-résines. Recherche des — dans les —	80	115
— —	86	262
— Gommeuses. Substances —. Dosage des — dans les —	80	231
— Houille. Recherches chimiques sur la formation de la —	72	144
— Huiles essentielles. Recherche des — dans les —	80	18

Végétaux. Huiles essentielles. Dosage des huiles — et des acides volatils dans les —	80	102
— —	80	262
— Hypothèses. Examen des anciennes — proposées pour expliquer la composition des cendres des —	82	113
Végétaux industriels	34	435
— INFLUENCES DIVERSES EXERCÉES SUR LES VÉGÉTAUX.		
— Influence de l'ammoniaque atmosphérique.	82	75
— — d'une atmosphère chargée d'acide carbonique.	82	49
— — de la composition de l'atmosphère	82	33
— — de l'électricité sur le développement des —	82	73
— — de l'état de la feuille	82	36
— — de l'intensité de l'éclairage sur la production de l'amidon	82	48
— — des matières minérales sur le développement des jeunes —	82	17
— Influence du spectre solaire, — des diverses parties du spectre solaire, sur la décomposition de l'acide carbonique	82	42
— Inuline. Recherche de l'— dans les —	80	78
— Léveline. Détermination de la — dans les —	80	197
— Lichénine. Dosage de la — dans les —	80	233
— Ligneux. Détermination du — dans les —	80	79
— Lignine. Dosage de la — dans les — et dosage de la matière cellulosique	80	236
— Matières aluminoides. Recherche des — dans les —	80	65
— — amères. Recherche des — dans les —	80	38
— — colorantes des fleurs.	72	61
— — grasses. Recherche des — dans les —	80	8
— — minérales. Influence des — minérales sur le développement des jeunes —	82	17
— — solubles dans l'alcool et l'alcool absolu. Recherche des — solubles dans l'— et l'— absolu	80	51
— Matière verte des feuilles. Recherche chimique sur la — des feuilles	72	57
— Maturation des fruits.	72	138
— Nature des substances formant les cendres des —	82	95

Végétaux. Nitrates. Recherche des	
— dans les —	80 70
— Pectine. Dosage de la — dans les —	34 485
— Pectiques. Matières —. Séparation des trois formes des —	34 489
— Pectose. Dosage de la — dans les —	34 486
— Pénétration de l'acide carbonique dans la feuille.	82 34
— Pertes du sol dues à la nitrification	82 83
— Phénomènes de diffusion	82 117
— Phylloxanthine. Recherche de la — dans les —	80 101
— Pollen. Composition chimique du —	72 85
— Présence de l'acide carbonique. La présence de l'— est une condition nécessaire de l'existence des —	82 51
— PRINCIPES DIFFÉRENTS TROUVÉS DANS LES VÉGÉTAUX.	
— Principes amers. Dosage des — amers — dans les —	80 161
— — — — —	80 264
— — immédiats formés par la décomposition de l'acide carbonique. — — muqueux. Détermination des — muqueux et dosage des principes muqueux et pectiques dans les —	80 195
— — pectiques. Recherche des — pectiques dans les —	80 53
— — — des —	80 195
— — solubles dans l'acide chlorhydrique étendu. Recherche de ces — dans les —	80 76
— RECHERCHE DE DIFFÉRENTES MATIÈRES.	
— Recherche des matières solubles dans l'alcool et dans l'alcool absolu. — — des substances solubles dans l'eau, substances telles que : Acides, ammoniacque, glucoses, inuline, saccharoses, etc.	80 52
— — — — —	80 57
— — — — —	80 59
— — — — —	80 65
— — — — —	80 68
— — des substances solubles dans l'éther	80 25
— — des matières solubles dans l'éther de pétrole. Importance de l'éther de pétrole	80 7
— — des substances solubles dans la soude caustique diluée	80 74
— Résines. Recherche et dosage des — dans les —	80 96

Végétaux. Résines. Recherche et dosage des —	80 115
— RÉSUMÉ DE LA CHIMIE DES —	72 148
— — sur les procédés opératoires appliqués à l'étude des —	80 80
— Recensement chimique des —	72 14
— Saccharoses. Recherche des — dans les —	80 59
— Saponine et composés analogues. Recherche de la — dans les —	80 55
— Sinistrine. Détermination de la — dans les —	80 197
— Squelette des —. Composition chimique du — des —	72 3
— Substances solubles dans l'eau. Recherche, dans les —, des —	80 52
— — — — —	80 257
— — solubles dans l'éther. Recherche, dans les —, des —	80 25
— — — — —	80 260
— — — l'éther de pétrole.	80 7
— — — dans la soude caustique diluée	80 74
— Tannins. Recherche des — dans les —	80 30
— — — — —	80 142
— — — — —	80 255
— Transformations des graines pendant la germination	82 12
— Tricitine. Détermination de la — dans les —	80 197
— UTILITÉ ET RÔLE DES MATIÈRES MINÉRALES DANS LES —	82 127
— Volumes d'acide carbonique décomposé et d'oxygène dégagé par les feuilles isolées.	82 37
— Xanthophylle. Recherche de la — dans les —	80 101
Vérantine	56 701
Vératralbine	66 122
Vératrate d'argent	63 2246
— de baryum.	63 2246
— de sodium	63 2246
Vératrine	66 118
Vératrol	56 582
Verdet cristallisé	60 217
Vérine	66 118
Vermillon	9 39
— Voyez : Sulfure de mercure.	
Vernix caseosa	75 1089
Verre et Cristal. Verres de différentes espèces	40 41
— Pour l'édition de 1897, consulter la table du volume. Les nos de pages ci-après se rapportent à la première édition.	
— Action des acides. — des alcalis sur le verre.	40 29

Verre. Action de l'eau sur le — . . .	40	23
— — de la lumière solaire sur le — . . .	40	69
— Amalgamation des glaces argen- tées.	40	276
Verres. Analyse des —	31	313
— Analyse industrielle du —	40	90
— Analyse des — et des silicates. . .	40	79
— Application de la verrerie aux arts décoratifs.	40	13
— Bibliographie du verre	40	451
— Noms des éditeurs et des ou- vrages cités concernant le — . . .	40	
— Chauffage. Voyez : Fours et Chauf- fages utilisés dans l'industrie du — .	40	106
Verres. Classification des —	40	106
Verre. Composition normale du — . .	40	73
— Couleurs faites	40	472
— Coton de verre	40	444
— Cristallisation du —	40	60
— Découpage du — . Procédé Fahdt. .	40	266
— — par l'étincelle électrique. . . .	40	265
— Définition du —	40	18
— Dévitrification du —	40	60
— Dorure du —	40	277
— Dosage des métaux alcalins, dans les silicates et dans les matières inattaquables par les acides, au moyen de l'hydrate de baryte . . .	40	88
— Émail sur —	40	392
— Émaux ou couleurs sur —		
— — bleus	40	471
— — bruns	40	470
— — sur verre dépoli	40	471
— Émaux noirs	40	469
— — or.	40	471
— — rouges	40	471
— — verts	40	469
— Fours et chauffages utilisés dans la fabrication du — et du cristal. Généralités sur les fours et les procédés de chauffage.		
— — Analyse de l'air des cheminées industrielles	40	219
— — — des gaz des fours.	40	198
— — Appareil Orsat	40	207
— — Eudiomètre à fil de platine . .	40	221
— — — de Coquillon	40	213
— — Décomposition des composés carbonés en présence du fil de platine et de la vapeur d'eau . .	40	223
— Détermination des températures des fours.	40	198

Fabrication du verre et du cris- tal. Fours à gaz utilisés dans la fabrication du — et du cristal. . .	40	160
— Fabrication actuelle du — à Ve- nise.	40	402

Verre. Gaz des fours. Voyez : Ana- lyse des gaz des fours.		
— — Température des fours de fu- sion.	40	198
— — Four Pellatt-Rickmann	40	161
— — — rond, système Boismont- brun	40	169
— — Fours Siemens à gaz et à ré- générateurs	40	147
— — — à bassin	40	176
— — Barrage à flotteur	40	191
— — Système Siemens. Système Videau	40	188
— — — de fusion en verrerie. Gé- néralités	40	131
— — — Emploi du pyromètre élec- trique de Siemens.	40	199
— — — Pyromètre de Siemens . . .	40	201
— — — Spectro-pyromètre de Cro- va	40	203
— — — pour la cuisson des maté- riels réfractaires nécessaires à la construction des fours de verrerie. .	40	121
— — Four Quennec. Four à fusion brûlant le charbon à grille vive . .	40	192
— Foyers système Michel Perret. Principes de ces foyers	40	114
— Moules à briques et à dalles pour ces fours	40	117
— GLACES.	40	252
Voyez aussi la table, p. 194.		
— Amalgamation des — argen- tées.	40	276
— — Argenture des glaces.	40	275
— Glaces brutes minces coulées. . .	40	287
— — Coulage des —	40	260
— — Défauts du — des	40	255
— — Encadrement des —	40	285
— Épaisseur des — . Moyens de reconnaître l'épaisseur des — . .	40	277
— — Pachomètre Benoist	40	278
— Fabriques de — . Nomenclature des fabriques de —	40	283
— — Fonte du verre des —	40	257
— — Fontes des —	40	258
— — Matières premières utilisés pour les —	40	253
— — Platinage des —	40	276
— — Prix de revient pour une usine à deux fours	40	282
— — — comparé des — depuis soixante ans	40	280
— — soufflées	40	291
— — Travail des —	40	268
— Gobeletterie	40	309
— — Trempé des objets de gobe- leterie	40	43
— HISTORIQUE DE LA VERRERIE . . .	40	1

Verre. Hyalithe	40	444
— Introduction sur le —	40	
— Irisation du —	40	72
— Laine minérale	40	444
— Mèches de lampes en verre	40	446
— Mosaïques. Procédés de fabrication	40	419
— Peinture sur verre	40	454
— — Bibliographie de la peinture sur —	40	476
— Peinture sur —. Coloration des — et vitraux	40	467
Verre. Peinture sur —. Fondants utilisés dans la peinture sur verre	40	468
— — Harmonie des couleurs	40	461
— — Ouvrages étrangers. Vitraux les plus remarquables	40	479
— Vitres légendaires	40	481
— POTERIES ET PRODUITS RÉFRAC- TAIRES. Analyse des terres utilisées pour la fabrication des — et —	40	97
— — — Considérations gé- n- rales	40	91
— — — Examen des produits fabriqués. Essais de fusion ou de retrait	40	103
— Fabrication des creusets, dalles, briques employés en verrerie	40	109
— Produits réfractaires magnésiens	40	105
— Perles	40	403
— Recherches industrielles sur le —	37	29
— Résistance du verre à la flexion	40	71
— Essai sur la résistance à la flexion du — de Saint-Gobain	40	274
— Silicates utilisés. Propriétés de ces —	40	20
— Strass	40	400
— — colorés	40	400
— Action de la chaleur sur le —	40	46
— TREMPE DU VERRE ET DU CRISTAL . Appareils pour la trempe du —	40	46
— — — servant à tremper les pièces de gobeletterie	40	42
— — Degré de la — du — . Consta- tation de la — du —	40	55
— — Influence de la nature du — sur la trempe	40	40
— — Larmes bataviques	40	30
— — Manière de tremper les objets de gobeletterie	40	43
— Trempe du cristal	40	44
— Prix de revient de la trempe du —	40	45
Verre durci de compression de Sie- mens	40	51
— trempé au moyen de la vapeur	40	53
— Résistance du — trempé à la flexion	40	51

Verre. Théorie de la trempe	40	89
— Statistique de la verrerie en Eu- rope, aux États-Unis, etc	40	485
— Tubes en verre	40	811
— Teinture du —	40	474
— Température des fours de fusion	40	198
— Variétés de — :		
Verre blanc	40	310
— demi-blanc creux	40	309
— de Bohême	40	312
— à bouteilles	40	293
— — Composition des mélanges vi- trifiables	40	297
— — chimique et nature du —	40	298
— — Fabrication du —	40	300
— — Procédé de recuisson au gaz de Siemens	40	304
Verres colorés. Aventurine verte à base de chrome	40	443
— — — dite de Venise	40	440
Verres colorés dans leur masse	40	70
— — rouges par le cuivre	40	430
— — moyen de recouvrir le — d'une couche colorée	40	432
— jaunes	40	436
Verres colorés marbrés	40	437
Verre vert	40	435
— — par le phosphate de chaux	40	439
— — craquelé	40	444
— dépoli	40	471
Verres durs à base d'alumine	40	448
— enchâssés dans le plomb	40	248
— filigranés	40	403
— de montres	40	246
Verre moulé	40	819
Verres Murrhins	40	421
Verre à pivette	40	309
Verres plombeux. Analyse des —	31	316
— sans plomb. Analyse des —	31	314
Verre soluble	40	325
— — Fabrication par voie humide au moyen de la farine fossile	40	327
— — — par les silicates alca- lins solubles	40	329
— — Lavage de la laine	40	338
— — Silicatisation	40	332
— — des mortiers et ciments hydrauliques	40	336
Verre à vitre	40	227
— — Composition du —	40	232
— — Fabrication en cylindres	40	236
— — Four à étendre, système Bie- vez	40	240
— — — Procédé des cylindres	40	228
— — Fabrication en plateaux	40	243
— YEUX ARTIFICIELS	40	446

Atlas du Verre et du Cristal.

— Ancienne verrerie chauffée au bois	IX	41
— Appareil élévateur, classeur, mélangeur des matières servant à la composition du verre à vitre.	XIII	41
— Coupe et plan d'une halle de fusion et de coulage des glaces.	XIV	41
— Cylindre malaxeur. Appareil de broyage pour matières dures.	I	41
— Détails de la valve à gaz.	VII	41
— Élévation des arcades.	X	41
— Fabrication du — en plateaux.	XXII	41
— Four à quatre compartiments, vingt-huit ouvreaux, pour fabriquer des verres de qualités et de couleurs différentes	XXI	41
— Four à gaz à douze, quatorze creusets.	VIII	41
— — de M. Monot à la cristallerie de Pantin	XXIII	41
— — à régénérateurs.	XXV	41
— — — — —	XXVI	41
— — à vannes, à travail continu, avec régénérateur de Friedrich Siemens à Dresde.	XIX	41
— Foyer à étages. Système Perret.	III	41
— Gazogène distillateur. Système Lencauchez	XII	41
— Halle de fusion des glaces. Voyez ci-dessus Coupe et plan, etc.		
— Machine à laminier la terre	II	41
— Modifications des arrivées de gaz et d'air.	VI	41
— Première et deuxième modification du four à cuve Siemens.	XX	41
— Opération du filage de tubes de baromètre	XXIV	41
— Opération de sortir les glaces des carcasses	XVI	41
— — de verser et de rouler	XV	41
— Projet d'un four à seize pots. Four Bœtius	XI	41
— Poli des glaces.	XVII	41
— — — — —	XVIII	41
— Poterie	IV	41
— — — — —	V	41
Verres. Brevets sur les —	88	359
— Fabrication des —	88	380
Vert de chrome.	20	201
— de gris	9	152
— Guignet	20	201
— malachite	88	350
— de méthyle.	88	453

Vert de Scheele. Voyez Arsénites de cuivre.	26	89
— de Schweinfurt.	60	223
Viande. Analyse de la —	34	574
— Extrait de —	75	475
Viandes. Généralités sur les —	91	417
— Altérations et maladies des — . . .	91	426
— Analyse des — fraîches	91	418
— — des — travaillées	91	441
Vicine	66	147

Vidanges. Voyez : Engrais, Ammoniaque, Industrie de l'Ammoniaque. Voyez aussi : Analyse des —.	34	62
Vie. Conception physique de la — . . .	71	853
— végétale opposée à la — animale. — unique dans les deux règnes	75	20

Vin.	91	65
— Acétification du —	91	94
— Amélioration des moûts du —	91	89
— Amertume du —	91	95
— ANALYSE DU —	91	102
— — Cendres du —. Analyse des cendres du —	34	370
— — Méthodes d' — suivies dans les laboratoires de l'Etat. Instruction du Comité consultatif des arts et manufactures pour l'analyse des — dans les laboratoires de l'Etat	91	178
— — — d' — suivies en Autriche, à la station œnologique de Klosterneubourg.	34	378
— COULEURS ET COLORATIONS. Déterminations du pouvoir colorant et de la nuance des —	34	376
— — Matières colorantes artificielles du —	91	167
— — Réactions générales des principales matières colorantes du — . . .	34	401
— DOSAGE DES DIFFÉRENTS PRINCIPES EXISTANT DANS LE VIN.		
— Dosage de certains acides	34	371
— — de l'acide succinique. Procédé Pasteur	34	375
— — de l'acide tartrique. Voyez : Dosage de la crème de tartre et de l'acide tartrique.		
— Dosage de l'alcool	34	364
— — de la crème de tartre et de l'acide tartrique libre. Procédé Berthelot et de Fleurieu.	34	372
— — de la glycérine	34	374
— — du sucre	34	373
— — du tannin.	34	375

Vin. Dosage de l'extrait sec. Détermination de l'extrait sec.	34	369
— FABRICATION DU —	71	477
— des boissons	91	89
— FALSIFICATIONS DU —	34	380
—	34	401
— du — et recherche des matières étrangères ajoutées au vin.	91	144
— au moyen de matières colorantes naturelles ou artificielles.	34	386
— Généralités sur le —	91	65
— Graisse du —	91	95
Vins. Maladies des —	71	605
— des —	91	93
— Moyens de prévenir les — des —	71	622
— Origines des maladies des —	71	622
— Matières colorantes des —. Voyez ci-dessus : Couleurs et colorations des —.		
Vin. Plâtrage du —	34	371
— Pousse du —	91	95
— Tourne du —	91	94
— Traitements et manipulations du —. Agitation. Chauffage. Collage. Congélation. Coupage. Alunage. Déplâtrage. Phosphatage. Salage. Tartrage. Glycérinage. Plâtrage. Mouillage. Mutage. Oxygénation. Soutirage.	91	95
Vinaigre. Voyez aussi Microbes et Mycoderma aceti.		
— Analyse du —	34	430
—	91	245
— Falsifications du —	91	249
— Généralités sur le —	91	237
— Industrie du —	71	514
Vinasses de betteraves. Essais des — de —	34	455
— Fabrication de l'ammoniaque avec les vinasses de —	81	75
Vinylaniline	65	416

Violet benzylés	88	402
— Hofmann.	88	448
Viridine	65	844
Vitelline	68	1537
—	75	1147
Vitellus.	75	1130
Vitraux légendaires.	40	481
— les plus remarquables.	40	479
— Peinture des —	40	467
Vivianite	9	186
—	20	103
Voigtite	20	126
Voltzine	9	49
Volumes moléculaires. Relations entre les — et les poids moléculaires	LXIX	4
— des composés organiques. Utilisation du — des composés organiques pour la détermination de la formule	55	44
Volume spécifique.		
— dénommé aussi Volume atomique et Volume moléculaire.		
Volumes spécifiques primitifs.	1	741
— Bibliographie.	1	744
— Publications faites sur les Densités, la Contraction et les Volumes spécifiques.		
— Définitions.	1	741
Volume spéc. des corps analogues.	1	742
— des substances dimorphes.	1	743
— des corps isomorphes.	1	742
Voyez Isomorphisme.		
— des corps liquides.	1	744
— des corps solides, des métaux	1	741
Voluménomètre.	79	242
Vomissements. Analyse qualitative des —	73	238
— Analyse des matières vomies.	73	237
Vulpate d'ammonium	63	2691
— d'argent	63	2681
— de baryum	63	2691
— de potassium	63	2691

W

Wagnérite et Wagnérites.	9	181
Wagnérites bromées.	9	184
Wagnérite calcico-magnésienne.	9	183
— de chaux	9	183
— chlorée	9	181
— de fer et de manganèse chlorée	9	182

Wagnérites iodées.	9	184
Wagnérite de manganèse chlorée.	9	182
Whevellite.	9	226
Wichtine.	20	124
Willémitte.	9	111
—	9	180

Withérite.	9	147	Wollaston, chimiste.	1	89
— PL. VIII	9		Wollastonite	9	113
Wittichenite	9	46	—	10	84
Wohlerite	18	110	Wulfénite.	9	174
Wolfram	9	173	Wurtzite	9	36

X

Xanthine	67	761	Xylènes et homologues.	88	273
—	75	483	— Dérivés amidoazoïques des —	68	1410
— Combinaison de la — avec l'azotate d'argent	67	764	Xylétate de baryum.	62	1900
— — de la — avec les bases	67	763	— de calcium.	62	1900
— Sels de —	67	763	Xylidate d'argent.	61	1290
— Urine contenant des sédiments de —	75	1050	— de baryum.	61	1290
Xanthinine	67	675	— de calcium	61	1290
Xanthiques. Bases —	75	795	— de cuivre	61	1290
— Origine et rôle physiologique des —	75	806	— de plomb	61	1290
Xanthochélinodate d'argent.	63	2794	— de zinc	61	1290
— de calcium.	63	2794	Xylidines	65	649
— de plomb	63	2794	— Dérivés non classés des —	65	663
— de potassium	63	2794	— Transformation des — en amidotriméthylbenzines.	65	666
Xanthochromiques décammonies. Sels —	20	310	m-Xyliléndimalonate sodique	61	1427
Xanthocobaltiques. Sels —	23	108	o— sodique	61	1426
Xanthocréatinine	75	482	o— —	61	1427
—	75	818	Xyloïdine	56	446
Xanthone	63	2659	Xylols.	55	422
Xanthopurpurine	88	654	Xyloléthylique non symétrique.	55	447
Xanthoxylène	55	714	— — symétrique	55	447
Xénols	56	547	Xylonate d'argent	63	2710
Xénotime	9	177	— de calcium	63	2710
Xéronate d'argent	61	1197	— de strontium	63	2710
— de baryum.	61	1197	— de zinc	63	2710
— de calcium.	61	1197	Xyloquinon	58	585
Xylate d'ammonium	61	758	— Dérivés du —	58	586
— d'argent	61	758	Xylylaniline.	65	416
— de baryum.	61	758	o-Xylylglyoxylate de baryum.	62	2017
— de calcium	61	758	p— d'argent	62	2018
p— de baryum.	61	759	p— de baryum.	62	2018
p— de calcium.	61	759	p— de calcium.	62	2018
Xylènes.	55	422	p— de potassium.	62	2018
			p— de sodium	62	2018
			Xylyliques. Combinaisons —	69	392
			Xylylurée.	68	1323

Y

Yeux artificiels	40	446	Ytterbium	16	187
Ytterbine.	16	190	— Bibliographie de l'—	16	191

Ytterbium. Composés de l' — . . .	46	187
— Equivalent. Historique et spectre de l' —	46	187
Yttria.	46	160
Yttrium.	46	153
— Bibliographie de l' —	46	174
— Composés de l' —	46	153
— de — et de sodium	46	173
— Equivalent de l' —	46	160

Yttrium. Etat naturel et extraction de l' —	46	155
— Historique de l' —	46	153
— Météorites contenant de l' — . . .	40	9
— Réactions de l' — au chalumeau	46	173
— Sels. Caractères des — d' — . . .	46	160
— Séparation de l' —	46	173
— Spectre de l' —	46	157
— Tantalo-niobates d' —	46	160
Yttrotantalite.	48	106

Z

Zéolites.	9	133
Zeunérite.	9	190

Zinc	9	20
—	47	1
— Commercial. Composition du — du commerce.	47	5
— Alliages de — et d'aluminium. . .	47	125
— — de — et de potassium.	47	124
— — de — et de sodium	47	124
— Analyse du —	47	222
— —	34	52
— —	34	150
— — électrolytique du —	34	489
— Bibliographie du —	47	33
— —	47	73
— —	47	114
— —	47	134
— —	47	226
— — des combinaisons du —	47	126
— —	47	170
— —	47	197
— — des sels de —	47	214
— Composés organiques du —		

Voyez après Zinc.

— Dosage du —	74	215
— — du — dans la poudre de zinc. .	47	224
— — électrolytique du —	47	216
— — à l'état d'oxyde. — à l'état de phosphate ammoniacal	47	218
— — de sulfure	47	217
— Dosage volumétrique du — par le ferricyanure.	47	221
— — du — par le ferrocyanure. . . .	47	220
— — du — par transformation des sels de zinc en sulfure, puis de sulfure en chlorure de zinc	47	221
— — du — par une liqueur titrée de sulfure de sodium	47	219

Zinc. Emploi du — dans la métallurgie de l'argent.	50	394
— Equivalent, et poids atomique du —	47	31
— —	47	425
— Essai du — pur.	47	10
— Essais des minerais de —	47	223
— Etat naturel du —	47	2
— Historique du —	47	1

Métallurgie du —. (Voyez la table du volume 49.)

— Poudre de —. Essai de la — . . .	47	224
— Préparation du —	47	4
— — du — chimiquement pur . . .	47	9
— Propriétés chimiques	47	20
— — Action des acides sur le — . . .	47	24
— — de l'air sur le —	47	24
— — des alcalis sur le —	47	27
— — des composés binaires sur le —	47	29
— — du zinc sur les corps composés	47	23
— — de l'eau sur le —	47	23
— — des métalloïdes sur le — . . .	47	21
— — des métaux sur le —	47	23
— — de l'oxygène sec sur le — . . .	47	21
— — des solutions salines sur le —	47	27
— Propriétés physiques	47	11
— — Capillarité du —	47	17
— — Chaleur spécifique du —	47	16
— — Conductibilité calorifique du —	47	16
— — Cristallisation du —	47	11
— — Densité du —	47	14
— — Densité du — à l'état liquide	47	17
— — Dilatation du —	47	15

Zinc. Propriétés physiques. Elasticité et structure du —	17	12
— — — Electrique. Résistance électrique du —	17	18
— — — Electromotrice. Force électromotrice du —	17	18
— — — Fusion. Point de — du — .	17	16
— — — Structure. Voyez Elasticité du zinc.		
— — — Vaporisation du —	17	18
— Purification du —	17	7
— — partielle du —	17	8
— Recherche et dosage du — . . .	17	226
— — toxicologique du —	34	375
— Sels de —. Caractères des dissolutions des — de —	17	130
— — Caractères par voie sèche . .	17	132
— — Propriétés chimiques. Conditions générales de formation . .	17	124
— — Propriétés physiologiques . .	17	132
— — — physiques des —	17	127
— — — Electrolyse.	17	127
— — — Spectre des —	17	129
— Séparation du — et du cobalt . .	23	159
— Spectre d'émission du —	17	425
— Usages du —	17	30
Zinc-amyle	69	55
— butyle	69	54

Zinc éthyle	69	44
— méthyle	69	42
— propyle	69	53
Zincamide	17	116
— ammonium	17	116
Zincate d'alumine	17	61
Zincates de potasse	17	48
Zincate de soude	17	49
Zincite	9	55
Zinkénite	9	46
Zircon	9	87
—	9	111
— Analyse du —	34	287
Zircone	9	83
—	9	87
—	16	31
Zirconium et composés du — . . .	16	27
— Bibliographie du —	16	52
— Etat naturel, état métallique du —	16	28
— Equivalent du —	16	30
— Historique du —	16	27
— Dosage du —. Réactions au chalumeau, et séparation du —	16	51
— dans les météorites	10	8
— Spectre du —	16	29
— Sels de —. Caractères des — de —	16	50

